



بنك أسئلة الكيمياء

جميع أنواع الأسئلة

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات



أنواع الأسئلة · مع الإجابات

3	المصطلحات العلمية	1
9	المخططات والخرائط المفاهيمية	2
12	صح وخطأ	3
21	أكمل الفراغ	4
29	الاختيار من متعدد	5
41	علل	6
50	المقارنة والجداول	7
59	ماذا يحدث	8
64	الرسم والأشكال البيانية	9
71	المسائل	10
81	التوصيل	11
83	أسئلة متنوعة	12



بنك أسئلة الكيمياء

المصطلحات العلمية

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك الجزيئية 1-1

الأفلاك المهجنة 2-1

الوحدة الثانية: المحاليل

الماء كمذيب قوي 1-1

المحاليل المائية 1-2

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل 2-2

تركيب المحاليل 2-3

الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل 2-4

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية 1-1

الأفلاك الجزيئية

الدرس (1-1)

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

السؤال الأول: اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية:

1. منطقة الفراغ المحيطة بنواة الذرة التي يتواجد فيها الإلكترون. (**الفلك الذري**)
2. نظرية تفترض أن الإلكترونات تشغل الأفلاك الذرية في الجزيئات. (**نظرية رابطة التكافؤ**)
3. نظرية تفترض تكوين فلك جزيئي من الأفلاك الذرية يغطي كل من النواتين المترابطتين. (**نظرية الفلك الجزيئي**)
4. نوع من أنواع تداخل الأفلاك الذرية يتم فيه تداخل فلكين ذريين رأساً لرأس عندما يكون محورا الفلكين متناظرين. (**التداخل المحوري**)
5. نوع من أنواع تداخل الأفلاك الذرية يتم فيه تداخل فلكين ذريين جنباً إلى جنب عندما يكون محورا الفلكين متوازيين. (**التداخل الجانبي**)
6. نوع من أنواع الروابط التساهمية ينتج من تداخل محوري لفلكين ذريين رأساً لرأس. (**الرابطة سيجما أو σ**)
7. نوع من أنواع الروابط التساهمية ينتج من تداخل جانبي لفلكين ذريين جنباً إلى جنب عندما يكون محورا الفلكين متوازيين. (**الرابطة باي أو π**)

الأفلاك المهجنة

الدرس (1-2)

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

السؤال الأول: اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية:

1. عملية يتم فيها اندماج أفلاك ذرية مختلفة في الشكل والطاقة والاتجاه وينتج عنها أفلاك جديدة تتماثل في الشكل والطاقة. (**التهجين**)
2. نوع من أنواع التهجين يتم فيها دمج فلك واحد s مع ثلاثة أفلاك p لتكوين أربعة أفلاك مهجنة. (**تهجين sp^3**)
3. نوع من أنواع التهجين يتم فيها دمج فلك واحد s مع فلكين p لتكوين ثلاثة أفلاك مهجنة. (**تهجين sp^2**)

4. نوع من أنواع التهجين يتم فيها دمج فلك واحد s مع فلك واحد p لتكوين

(تهجين sp)

فلكين مهجنين ويبعد كل فلك مهجن عن الآخر بزاوية 180° .

5. مركب عضوي يعتبر أصل المركبات الأروماتية وصيغته الجزيئية C_6H_6 .

(البنزين)

الوحدة الثانية: المحاليل

الماء كمذيب قوي

الدرس (1-1)

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

1- مركب مميز وفريد يعتبر أساس جميع صور الحياة على الأرض ويغطي ثلاثة أرباع الكرة الأرضية.

(الماء)

2- الرابطة التي تجمع جزيئات الماء.

(رابطة هيدروجينية)

3- الرابطة التي تربط الذرات في جزئ الماء.

(رابطة تساهمية أحادية قطبية)

4- جزيئات الماء المتحدة بقوة كبيرة مع أيونات بعض الأملاح وترتبط مع بلورات

(ماء التبلر)

الملح المنفصلة من المحلول المائي.

الوحدة الثانية: المحاليل

المحاليل المائية

الدرس (2-1)

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

1. مخاليط متجانسة وثابتة وتتكون من مادتين أو أكثر .

(المحاليل)

2. الوسط المذيب في المحلول.

(المذيب)

3. الدقائق المذابة في المحلول.

(المذاب)

4. عملية تحدث عندما يذوب المذاب وتتم إماهة الكاتيونات و الأنيونات بالمذيب.

(الإذابة)

5. المركبات التي توصل التيار الكهربائي في المحلول المائي أو في الحالة

المنصهرة.

(مركبات الكتروليتية)

6. المركبات التي لا توصل التيار الكهربائي في المحلول المائي أو في الحالة

المنصهرة.

(مركبات غير الكتروليتية)

7. أحد أنواع المحاليل الإلكتروليتية عند ذوبانه في الماء يتفكك جزئياً ويتواجد

جزء ضئيل منه على شكل أيونات.

(إلكتروليت ضعيف)

8. أحد أنواع المحاليل الإلكتروليتية عند ذوبانه في الماء يتفكك كاملاً ويتواجد

(إلكتروني قوي)

جزء كبير جدا منه على شكل أيونات.

الوحدة الثانية: المحاليل

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

الدرس (2-2)

السؤال الأول: اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية:

- 1- المحلول الذي يحتوي على أكبر كمية من المذاب في كمية معينة من المذيب (المحلول المشبع) عند درجة حرارة ثابتة.
- 2- كتلة المادة التي تذوب في كمية معينة من المذيب عند درجة حرارة معينة (الذوبانية) لتكون محلولاً مشبعاً.
- 3- الامتزاج الذي يحدث عندما يذوب سائلان كل منهما في الآخر مهما كانت الكمية (امتزاج كلي)
- 4- الامتزاج الذي يحدث للسوائل شحيحة الذوبان كل منهما في الآخر. (امتزاج جزئي)
- 5- مزيج من سوائل لا يذوب أحدها في الآخر. (سوائل عديمة الامتزاج)
- 6- المحلول الذي يحتوي على كمية من المذاب زائدة عن الكمية المسموح بها نظرياً والتي تكفي لتشبعه. (المحلول فوق المشبع)
- 7- المحلول الذي يحتوي على كمية من المذاب أقل من الكمية المسموح بها نظرياً والتي تكفي لتشبعه. (المحلول غير المشبع)

الوحدة الثانية: المحاليل

تركيب المحاليل

الدرس (3-2)

السؤال الأول: اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية:

1. مقياس لكمية المذاب في كمية معينة من المذيب أو المحلول. (تركيز المحلول)
2. المحلول الذي يحتوي على تركيز منخفض من المذاب. (محلول مخفف)
3. المحلول الذي يحتوي على تركيز مرتفع من المذاب. (محلول مركز)
4. عدد مولات المذاب في 1 L من المحلول. (التركيز المولاري) المولارية
5. عدد مولات المذاب في 1 kg من المذيب. (التركيز المولالي) المولالية

6. المحلول المعلوم تركيزه بدقة.

(المحلول القياسي)

الوحدة الثانية: المحاليل

الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل

الدرس (4-2)

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

1. التغيرات التي تحدث للخواص الفيزيائية للسائل المذيب عند إضافة المذاب إليه.

(الخواص المجمعة للمحاليل)

2. الخواص التي تتأثر بعدد جزيئات المذاب بالنسبة إلى عدد جزيئات المذيب ولا تتأثر بنوعها.

(الخواص المجمعة للمحاليل)

3. ضغط البخار على السائل عند حدوث حالة اتزان بين السائل وبخاره عند درجة حرارة معينة.

(الضغط البخاري)

4. التغير في درجة غليان محلول تركيزه المولالي واحد لمذاب جزيئي غير متطاير.

(ثابت الغليان المولالي)

5. التغير في درجة تجمد محلول تركيزه المولالي واحد لمذاب جزيئي وغير متطاير.

(ثابت التجمد المولالي)

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية

الدرس (1-1)

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

1. أحد أهم فروع الكيمياء الفيزيائية، التي تهتم بدراسة التغيرات الحرارية التي ترافق التفاعلات الكيميائية.

(الكيمياء الحرارية)

2. جزء معين من المحيط الفيزيائي الذي هو موضوع الدراسة.

(النظام)

3. مجموعة أجسام مادية تتفاعل فيما بينها بطريقة تعكس نمطاً معيناً في بنية العالم المادي.

(النظام)

4. الجزء المتبقي من الفضاء الذي يحيط بالنظام.

(المحيط)

5. الطاقة التي تتدفق داخل النظام أو خارجه بسبب وجود اختلاف في درجة الحرارة بين النظام ومحيطه.

(الحرارة)

6. تفاعلات تنتج طاقة حرارية يمتصها المحيط خارج النظام.

(تفاعلات طاردة للحرارة)

7. تفاعلات يمتص فيها النظام طاقة حرارية من المحيط خارج النظام. (تفاعلات ماصة للحرارة)
8. تفاعلات لا يتبادل فيها النظام طاقة حرارية مع المحيط خارج النظام. (تفاعلات لا حرارية)
9. كمية الحرارة الممتصة أو المنطلقة خلال تفاعل كيميائي تحت ضغط ثابت. (التغير في الإنثالبي ΔH)
10. كمية الحرارة التي تنطلق أو تمتص عندما يتفاعل عدد من المولات للمواد المتفاعلة مع بعض خلال تفاعل كيميائي لتتكون مواد ناتجة. (حرارة التفاعل)
11. محصلة تغيرات الطاقة الناتجة عن تحطم الروابط الكيميائية في المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة في المواد الناتجة. (حرارة التفاعل)
12. التغير في المحتوى الحراري المصاحب لتكوين مول واحد من المركب انطلاقاً من عناصره الأولية بحالتها القياسية عند الظروف القياسية 25°C وتحت ضغط يعادل 101.3kPa (حرارة التكوين القياسية)
13. كمية الحرارة المنطلقة عند احتراق مول واحد من المادة (عنصرية أو مركبة) احتراقاً تاماً في وجود وفرة من الأكسجين أو الهواء الجوي عند 25°C وتحت ضغط يعادل 1 atm . (حرارة الاحتراق القياسية)
14. حرارة التفاعل الكيميائي تساوي قيمة ثابتة سواء حدث هذا التفاعل مباشرة خلال خطوة واحدة أو خلال عدة خطوات. (قانون هس)
15. التفاعلات الكيميائية التي يكون التغير في الإنثالبي لها أكبر من صفر. (تفاعلات ماصة للحرارة)
- ($\Delta H_r > 0$)
16. التفاعلات الكيميائية التي يكون التغير في الإنثالبي لها أصغر من صفر. (تفاعلات طاردة للحرارة)
- ($\Delta H_r < 0$)
17. التفاعلات الكيميائية التي يكون التغير في الإنثالبي لها يساوي من صفر. (تفاعلات لا حرارية)
- ($\Delta H_r = 0$)
18. التفاعلات الكيميائية التي يكون التغير في الإنثالبي لها إشارة موجبة. (تفاعلات ماصة للحرارة)
19. التفاعلات الكيميائية التي يكون التغير في الإنثالبي لها إشارة سالبة. (تفاعلات طاردة للحرارة)



بنك أسئلة الكيمياء

المخططات والخرائط المفاهيمية

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك الجزيئية 1-1

الوحدة الثانية: المحاليل

المحاليل المائية 1-2

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية 1-1

الأفلاك الجزيئية

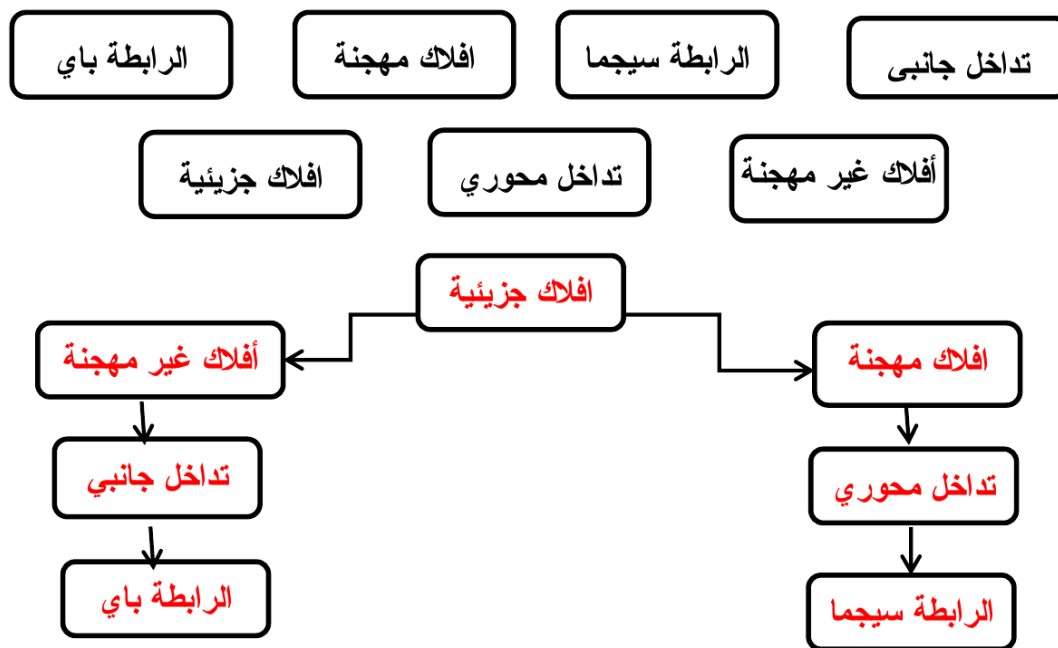
الدرس (1-1)

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

السؤال الخامس

1- أكمل المخطط الفارغ مستعينا بالمفاهيم العلمية الموجودة أمامك بوضعها في المربع المناسب لتحقيق

خريطة المفاهيم :



المحاليل المائية

الدرس (2-1)

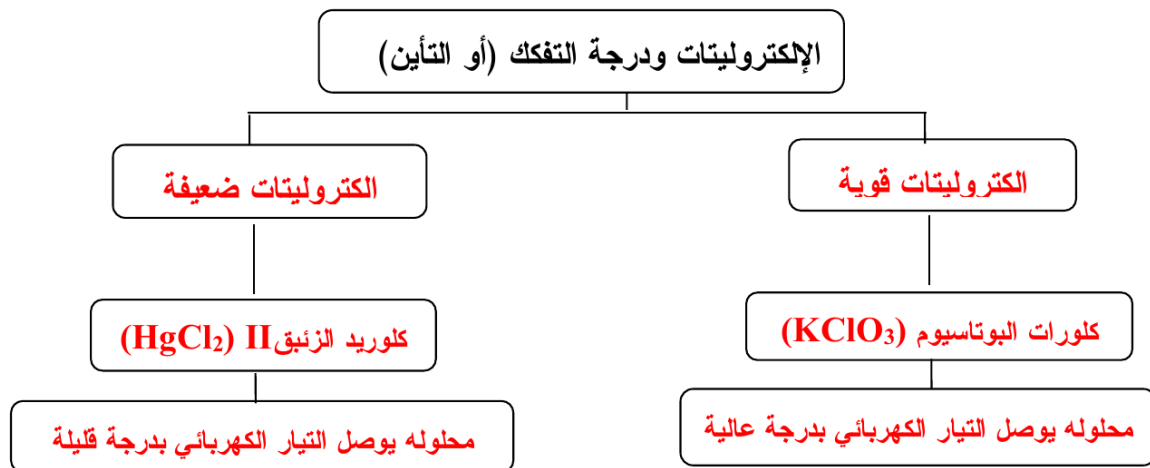
الوحدة الثانية: المحاليل

السؤال السادس: أجب عما يلي:

أكمل المخطط الفارغ مستعينا بالمفاهيم العلمية الموجودة أمامك بوضعها في المربع المناسب لتحقيق خريطة

المفاهيم :

محلوله يوصل التيار الكهربائي بدرجة عالية - كلوريد الزئبق HgCl_2 II - كلورات البوتاسيوم KClO_3 - محلوله يوصل التيار الكهربائي بدرجة قليلة



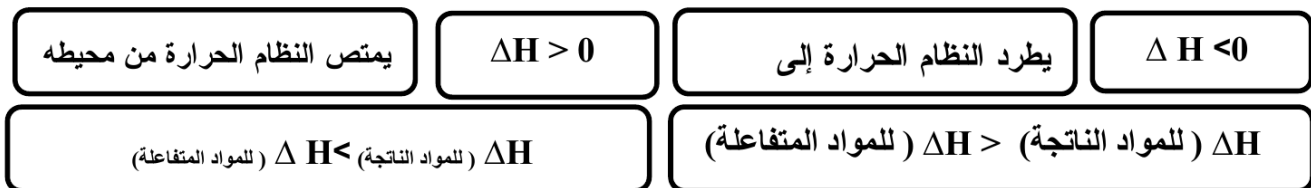
الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية

الدرس (1-1)

السؤال العاشر: أكمل المخطط الفارغ مستعينا بالمفاهيم العلمية الموجودة أمامك بوضعها في المربع المناسب

لتحقيق خريطة المفاهيم :



انتهت الأسئلة ونرجو لكم التوفيق والنجاح



بنك أسئلة الكيمياء

صح وخطأ

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

1-1 الأفلاك الجزيئية

2-1 الأفلاك المهجنة

الوحدة الثانية: المحاليل

1-1 الماء كمذيب قوي

1-2 المحاليل المائية

2-2 العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

2-3 تركيب المحاليل

2-4 الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

1-1 التغيرات الحرارية

الأفلاك الجزيئية

الدرس (1-1)

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

السؤال الثاني: اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

1. يمكن تحديد مكان وسرعة الإلكترون حول نواة الذرة في نفس الوقت بدقة تامة. (×)
2. تنتج الرابطة التساهمية الأحادية من التداخل المحوري للأفلاك الذرية رأساً لرأس. (✓)
3. تعتمد طاقة الرابطة سيجما (δ) على المسافة بين الذرتين المترابطتين وعلى عدد الروابط التي تشكلها هاتان الذرتان . (✓)
4. يمكن أن تحتوي أحد الجزيئات على الرابطة (π) فقط . (×)
5. الرابطة التساهمية سيجما (δ) أضعف من الرابطة التساهمية باي (π) . (×)
6. الجزيئات التي تحتوي على الرابطة التساهمية باي (π) يمكنها أن تتفاعل بالإضافة في المركبات العضوية. (✓)
7. تنتج الرابطة التساهمية باي (π) من تداخل الأفلاك الذرية جنباً إلى جنب. (✓)
8. جميع الروابط في جزيء الأمونيا (NH_3) من النوع سيجما (δ) . علماً بأن ($1\text{H} - 7\text{N}$) (✓)
9. يحتوي جزيء الإيثاين ($\text{H}-\text{C} \equiv \text{C}-\text{H}$) على ثلاثة روابط تساهمية من النوع باي (π) . (×)
10. كلما كانت المسافة بين نواتي الذرتين المترابطتين أكبر كانت طاقة الرابطة التساهمية بينهما أقوى. (×)
11. ترتبط ذرتا الكلور (17Cl) في الجزيء (Cl_2) برابطة تساهمية أحادية نتيجة تداخل الفلكين ($3p_z$) من كل من الذرتين محورياً. (✓)
12. جميع الروابط التساهمية الأحادية تكون من النوع سيجما (δ) . (✓)
13. جميع الروابط التساهمية في الصيغة البنائية لغاز ثاني أكسيد الكربون ($\text{O} = \text{C} = \text{O}$) من النوع باي. (×)
14. تتواجد الرابطة سيجما (δ) والرابطة باي (π) في الجزيئات التي تحتوي على رابطة تساهمية ثنائية أو رابطة تساهمية ثلاثية . (✓)
15. الرابطة التساهمية الثلاثية تتكون من ثلاث روابط باي (π) . (×)

الأفلاك المهجنة

الدرس (1-2)

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

السؤال الثاني: اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين

القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

1. تتكون الرابطة باي (π) بين ذرتي الكربون في جزيء الإيثين ($H_2C=CH_2$) من تداخل فلكي sp^2 المهجنين. (×)
2. تتوزع ذرات الهيدروجين في جزيء البنزين توزيعاً متكافئاً على الحلقة. (✓)
3. تهجين الأفلاك هي عملية يتم فيها اندماج أفلاك تحت مستويات مختلفة في الشكل والطاقة كي تنتج أفلاكاً جديدة تتماثل في الشكل والطاقة. (✓)
4. عدد الأفلاك الذرية المهجنة المتكونة يكون مساوياً لعدد الأفلاك الذرية المشاركة في عملية التهجين. (✓)
5. عندما يتم تهجين ثلاثة أفلاك ذرية من نوع p مع فلك ذري واحد من نوع s تتكون أربعة أفلاك مهجنة من النوع (sp^3). (✓)
6. الزوايا بين الأفلاك المهجنة من النوع (sp) تساوي (120°) . (×)
7. جميع الروابط بين ذرات الكربون في جزيء البنزين (C_6H_6) روابط تساهمية ثنائية. (×)
8. تستخدم كل ذرة كربون في جزيء الإيثاين ($HC \equiv CH$) ، تهجين من النوع (sp^3). (×)
9. إذا كان نوع التهجين في ذرة الكربون من النوع sp، فإن هذه الذرة ترتبط مع ذرة الكربون المجاورة لها في هذا الجزيء برابطة (δ) ورابطتين (π) . (✓)
10. عدد الروابط سيجما (δ) في جزيء البنزين (C_6H_6 أو ) يساوي ستة روابط . (×)
11. عدد الروابط سيجما (δ) بين ذرات الكربون في جزيء البنزين (C_6H_6) يساوي ستة روابط . (✓)
12. التهجين لكل ذرة كربون في جزيء البنزين (C_6H_6) يكون من النوع (sp^3). (×)

الماء كمذيب قوي

الدرس (1-1)

الوحدة الثانية: المحاليل

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين

القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

- 1- الروابط التي تربط الذرات في جزئ الماء تكون تساهمية أحادية قطبية. (صحيحة)
- 2- تتجمع جزيئات الماء مع بعضها البعض بروابط هيدروجينية. (صحيحة)
- 3- الزوايا بين روابط الهيدروجين والأكسجين في جزئ الماء تساوي 104.5° . (صحيحة)
- 4- الضغط البخاري للماء منخفض عن المركبات المشابهة له في التركيب عند نفس الظروف بسبب تجمع جزيئاته بروابط هيدروجينية. (صحيحة)
- 5- الماء له قدرة عالية على الإذابة بسبب تجمع جزيئاته بروابط هيدروجينية. (خطأ)
- 6- قطبية الروابط التساهمية بين جزيئات الماء متساوية ولذلك فهي تلغي بعضها البعض. (خطأ)

الوحدة الثانية: المحاليل

المحاليل المائية

الدرس (1-2)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين

القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

1. يمكن فصل مكونات محلول كلوريد الصوديوم في الماء بوساطة ورقة الترشيح. (خطأ)
2. يمكن أن توجد المحاليل في الحالة الصلبة أو السائلة أو الغازية. (صحيحة)
3. المحلول المتجانس يكون فيه المذيب في الحالة السائلة دائماً. (خطأ)
4. تعتبر المياه الغازية مثالا لمحلول غاز في سائل. (صحيحة)
5. يعتبر الهيدروجين في البلاتين مثالا لمحلول صلب في غاز. (خطأ)
6. يعتبر ماء البحر محلول سائل في صلب. (خطأ)
7. المذيبات القطبية يمكنها أن تذيب المركبات الأيونية والمركبات التساهمية القطبية. (صحيحة)
8. جزيئات الماء في حركة مستمرة وذلك بسبب طاقتها الحركية. (صحيحة)
9. يعتبر الماء من المذيبات القطبية بينما يعتبر البنزين من المذيبات غير القطبية. (صحيحة)
10. عندما يذوب المركب الأيوني في الماء فإنه يتفكك إلى أيونات. (صحيحة)
11. يعتبر كبريتات الباريوم $BaSO_4$ مركب أيوني لا يذوب في الماء لكن مصهوره يوصل التيار الكهربائي. (صحيحة)
12. يذوب زيت الزيتون في البنزين بسبب قوى التجاذب بينهما. (خطأ)

13. محاليل أو مصاهير المركبات الأيونية تعتبر مركبات الكتروليتية. (صحيحة)
14. عندما يذوب إلكتروليت قوي في الماء فإنه يتفكك كاملاً ويوجد على شكل أيونات منفصلة في المحلول. (صحيحة)
15. محاليل المركبات التساهمية غير القطبية تعتبر محاليل الكتروليتية. (خطأ)
16. غاز الأمونيا النقي يوصل التيار الكهربائي مثل محلول الأمونيا. (خطأ)
17. تختلف الإلكتروليتات في قوة توصيلها للتيار الكهربائي باختلاف درجة تفككها أو تأينها. (صحيحة)
18. المركبات الأيونية يمكنها أن توصل التيار الكهربائي وهي في الحالة الصلبة. (خطأ)
19. جميع المركبات الإلكتروليتية جيدة التوصيل للتيار الكهربائي. (خطأ)
20. يعتبر محلول كلوريد الزئبق HgCl_2 إلكتروليت ضعيف. (صحيحة)
21. محلول الجلوكوز في الماء يوصل التيار الكهربائي. (خطأ)

الوحدة الثانية: المحاليل

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

الدرس (2-2)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي :

- 1- الامتزاج الكلي هو ذوبان سائلين في بعضهم البعض مهما كانت كميتهم. (صحيحة)
- 2- عند مزج الماء والإيثانول فإنهما يمتزجان امتزاجاً كلياً. (صحيحة)
- 3- عند مزج الماء والزيت فإنهما لا يمتزجان. (صحيحة)
- 4- التغير في درجة الحرارة لا يؤثر على مقدار ذوبان المادة الصلبة في مذيب. (خطأ)
- 5- يزداد ذوبان معظم المواد الصلبة في السائل بارتفاع درجة الحرارة. (صحيحة)
- 6- يزداد ذوبان الغاز في السائل بارتفاع درجة الحرارة. (خطأ)
- 7- تزداد ذوبانية الغاز في سائل كلما زاد الضغط المؤثر على سطح المحلول. (صحيحة)
- 8- إنتاج سكر النبات والأمطار الاصطناعية يعدان من أحد تطبيقات المحاليل فوق المشبعة. (صحيحة)
- 9- يمكن تحويل المحلول غير المشبع إلى محلول مشبع بإذابة كميات أخرى من المذاب عند نفس درجة الحرارة. (صحيحة)
- 10- المحلول المشبع يكون في حالة اتزان ديناميكي بين المحلول والمادة الصلبة غير المذابة. (صحيحة)

عند ثبات درجة الحرارة.

الوحدة الثانية: المحاليل

الدرس (2-3) تركيب المحاليل

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين

المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

1. مولارية محلول يحتوي على (0.5 mol) من كلوريد الصوديوم في (1L) تساوي (0.5 M). (صحيحة)
2. عند تخفيف محلول مركز بالماء المقطر فإن عدد مولات المادة المذابة في المحلول يقل. (خطأ)

الوحدة الثانية: المحاليل

الدرس (2-4) الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين

المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

1. الخواص المجمعة للمحاليل تتأثر بعدد جسيمات المذاب بالنسبة لعدد جزيئات المذيب ولا تتأثر بنوع جسيمات المذاب. (صحيحة)
2. عند إضافة مذاب غير الكتروليتي وغير متطاير للماء يقل الضغط البخاري للمحلول الناتج. (صحيحة)
3. عند إضافة مذاب غير الكتروليتي وغير متطاير للماء تزداد درجة غليان المحلول الناتج. (صحيحة)
4. عند إضافة مذاب غير الكتروليتي وغير متطاير للماء تقل درجة تجمد المحلول الناتج. (صحيحة)
5. عند زيادة تركيز محلول السكر في الماء يقل الضغط البخاري للمحلول الناتج عن المحلول الأصلي. (صحيحة)
6. عند زيادة تركيز محلول اليوريا في الماء ترتفع درجة غليان المحلول الناتج عن المحلول الأصلي. (صحيحة)
7. عند زيادة تركيز محلول السكر في الماء ترتفع درجة تجمده المحلول الناتج عن المحلول الأصلي. (خطأ)
8. كلما زادت درجة حرارة السائل النقي زاد الضغط البخاري له. (صحيحة)
9. كلما زاد الضغط البخاري للسائل النقي زادت درجة غليانه. (خطأ)
10. عند إذابة مذاب جزيئي غير متطاير في ماء نقي فإن مقدار الارتفاع في درجة غليان المحلول يتناسب عكسياً مع التركيز المولالي للمحلول. (خطأ)
11. عند إذابة مذاب جزيئي غير متطاير في ماء نقي فإن مقدار الانخفاض في درجة تجمد المحلول يتناسب عكسياً مع التركيز المولالي للمحلول. (خطأ)

12. عند إذابة مذاب جزيئي غير متطاير في ماء نقي فإن مقدار الانخفاض في درجة تجمد المحلول يزداد بزيادة التركيز المولالي للمحلول. (صحيحة)
13. عند إذابة مذاب جزيئي غير متطاير في ماء نقي فإن مقدار الانخفاض في الضغط البخاري للمحلول يتناسب طردياً مع مقدار الارتفاع في درجة غليان المحلول. (صحيحة)
14. عند إذابة مذاب جزيئي غير متطاير في ماء نقي فإن مقدار الانخفاض في الضغط البخاري للمحلول يتناسب طردياً مع مقدار الانخفاض في درجة تجمد المحلول. (صحيحة)
15. مقدار الانخفاض في درجة تجمد محلول السكر الذي تركيزه 2 m يساوي مقدار الانخفاض في محلول اليوريا الذي له نفس التركيز المولالي. (صحيحة)
16. تضاف مادة مضادة للتجمد (جليكول إيثيلين) إلى مبرد السيارات في المناطق المتجمدة لتجنب تجمد المياه في المبرد. (صحيحة)

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية

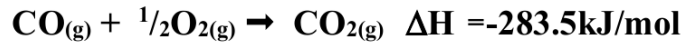
الدرس (1-1)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين

القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

1. طبقاً لعلم الكيمياء الحرارية فإن الفضاء والمحيط يشكلان النظام. (خطأ)
2. طبقاً للتفاعل التالي: $\text{HCl}_{(\text{aq})} + \text{NaOH}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{NaCl}_{(\text{aq})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} + 57.7 \text{ kJ}$ فإن التغير في المحتوى الحراري له يأخذ إشارة موجبة. (خطأ)
3. التفاعلات الطاردة للحرارة يكون فيها (ΔH) للمواد الناتجة أكبر من (ΔH) للمواد المتفاعلة. (خطأ)
4. التفاعلات اللاحرارية يكون فيها (ΔH) للمواد الناتجة تساوي (ΔH) للمواد المتفاعلة. (صحيحة)
5. التفاعلات الماصة للحرارة يكون لقيمة (ΔH) إشارة موجبة. (صحيحة)
6. إذا كانت لقيمة (ΔH) إشارة موجبة فإن مجموع المحتويات الحرارية للمواد الناتجة أقل من مجموع المحتويات الحرارية للمواد المتفاعلة. (خطأ)
7. طبقاً للتفاعل التالي: $2\text{CO}_{(\text{g})} + \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow 2\text{CO}_{2(\text{g})} + 568 \text{ kJ}$ فإن المحتوى الحراري لغاز (CO) أكبر من المحتوى الحراري لغاز (CO_2) . (صحيحة)
8. طبقاً للتفاعل التالي: $\text{N}_{2(\text{g})} + \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow 2\text{NO}_{(\text{g})}, \Delta H = +180 \text{ kJ}$ (خطأ)

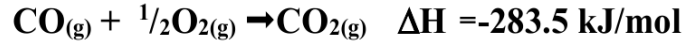
- فإن المحتوى الحراري لغاز (NO) أكبر من مجموع المحتويات الحرارية لغازي (O₂)، (N₂) . (صحيحة)
9. إذا كانت حرارة التكوين القياسية لأكسيد الحديد III (Fe₂O₃) ولأكسيد الحديد المغناطيسي (Fe₃O₄) هي على الترتيب (-824 kJ/mol , -1218) فإن التفاعل التالي :
- 6 Fe₂O_{3(s)} → 4 Fe₃O_{4(s)} + O_{2(g)} يكون طارد للحرارة . (خطأ)
10. المحتوى الحراري لغاز الأكسجين (O₂) يساوي المحتوى الحراري للصوديوم (Na) الصلب في الظروف القياسية . (صحيحة)
11. حرارة التكوين القياسية للمركب تساوي المحتوى الحراري له . (صحيحة)
12. الطاقة المصاحبة للتغير التالي : 2H_{2(g)} + O_{2(g)} → 2H₂O(g) , ΔH = - 483.6 kJ تسمى حرارة التكوين القياسية للماء . (خطأ)
13. الطاقة المصاحبة للتغير التالي : SO_{2(g)} + ½O_{2(g)} → SO_{3(g)} , ΔH = + 49 kJ تسمى حرارة الاحتراق القياسية لغاز ثاني أكسيد الكبريت . (خطأ)
14. طبقاً للتفاعل التالي: 2Al(s) + 3/2 O_{2(g)} → Al₂O_{3(s)} , ΔH_f⁰ = -1669.7 kJ فإن حرارة التكوين القياسية لأكسيد الألومنيوم Al₂O₃ تساوي حرارة الاحتراق القياسية للألومنيوم . (خطأ)
15. المحتوى الحراري للعنصر في حالته القياسية يساوي صفراً . (صحيحة)
16. التغير في المحتوى الحراري المصاحب للتفاعل التالي:
- H_{2(g)} + Cl_{2(g)} → 2HCl(g) + 184.6 kJ يسمى حرارة التكوين القياسية لغاز كلوريد الهيدروجين . (خطأ)
17. حرارة التكوين القياسية للأمونيا في التفاعل التالي :
- N_{2(g)} + 3H_{2(g)} → 2NH_{3(g)} , ΔH = - 92.38 kJ تساوي - 92.38 kJ/mol (خطأ)
18. التغير في المحتوى الحراري المصاحب للتفاعل التالي:
- N_{2(g)} + 2O_{2(g)} → N₂O_{4(g)} , ΔH⁰ = + 9.6 kJ/mol يسمى حرارة الاحتراق القياسية للنيتروجين . (خطأ)
19. التغير في المحتوى الحراري المصاحب للتفاعل التالي: C (g) + ½ O_{2(g)} → CO (g) يعتبر حرارة احتراق قياسية للكربون (خطأ)
20. التغير في المحتوى الحراري المصاحب للتفاعل التالي:



(صحيحة)

يعتبر حرارة احتراق قياسية لغاز CO .

21. التغير في المحتوى الحراري المصاحب للتفاعل التالي:

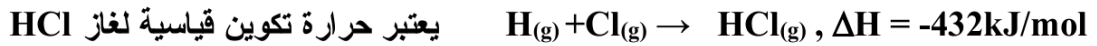


(خطأ)

يعتبر حرارة تكوين قياسية لغاز CO₂

22. التغير في المحتوى الحراري المصاحب للتفاعل التالي:

(خطأ)



23. إذا كانت حرارة التكوين القياسية لأكسيد الزنك (ZnO) تساوي - 348 kJ / mol ، فإن

(خطأ)

حرارة الاحتراق القياسية للزنك (Zn) تساوي (+ 348 kJ / mol)

24. التغير في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي يكون أقل ما يمكن عندما يتم هذا التفاعل في

(خطأ)

خطوة واحدة.



بنك أسئلة الكيمياء

أكمل الفراغ

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك الجزيئية 1-1

الأفلاك المهجنة 2-1

الوحدة الثانية: المحاليل

الماء كمذيب قوي 1-1

المحاليل المائية 1-2

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل 2-2

تركيب المحاليل 2-3

الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل 2-4

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية 1-1

السؤال الثالث: أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- 1 - الروابط التساهمية الأحادية في الجزيئات مثل (NH₃) أو (CH₄) ، تكون من النوع **سيجما** .
- 2 - طبقاً لقوة الرابطة تعتبر الرابطة التساهمية سيجما (δ) **أقوى من** الرابطة التساهمية باي (π) .
- 3 - يتكون أولاً في الرابطة التساهمية الثنائية الرابطة **سيجما (δ)** تليها الرابطة **باي (π)** .
- 4 - عدد الروابط التساهمية سيجما (δ) حول ذرة الكربون الواحدة في جزيء الإيثين (H₂C = CH₂) تساوي **3** بينما عدد الروابط التساهمية باي (π) في الجزيء نفسه تساوي **1** .
- 5 - تنتج الرابطة التساهمية سيجما (δ) عن التداخل المحوري **أو رأساً برأس** للأفلاك الذرية.
- 6 - تنتج الرابطة التساهمية باي (π) عن التداخل الجانبي **أو جنباً لجنب** للأفلاك الذرية.
- 7 - عدد الروابط التساهمية سيجما (δ) في جزيء البروباين (CH₃-C $\equiv$ CH) يساوي **6** ، بينما عدد الروابط التساهمية باي (π) في الجزيء نفسه يساوي **2** .
- 8 - عند تكوين الجزيء H₂ ، يتداخل الفلكان الذريان (1s) تداخلاً **محورياً أو رأساً لرأس** لتكوين الرابطة التساهمية سيجما (علماً بأن 1H) .
- 9 - تداخل فلكين (s و p) دائماً هو تداخل من النوع **المحوري أو رأساً لرأس** .
- 10 - عدد الروابط سيجما في جزيء كلوريد الهيدروجين (HCl) يساوي **1** .
- 11 - عند تكوين جزيء الكلور (Cl₂) يكون تداخل الفلكين (3pz) لذرتي الكلور من النوع **المحوري** لتكوين الرابطة التساهمية **سيجما (δ)** .
- 12 - تنتج الرابطة التساهمية سيجما في الجزيء (HCl) ، من تداخل الفلكين (**1s-3pz**) . (علماً بأن 1H, 17Cl) .
- 13 - يحتوي جزيء النيتروجين (N₂) على رابطة تساهمية ثلاثية ، رابطة واحدة منها من النوع **سيجما (δ)** والرابطتين الأخرتين من النوع **باي (π)** .
- 14 - عدد الروابط التساهمية سيجما في جزيء الإيثاين (H-C $\equiv$ C-H) يساوي **3** بينما عدد الروابط باي في الجزيء نفسه يساوي **2** .

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك المهجنة

الدرس (1-2)

السؤال الثالث: أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- عند اندماج فلكين مختلفين عادة (s , p) يتكون فلك جديد يسمى فلك مهجن .
- 2 - التهجين الذي تستخدمه ذرتي الكربون في جزيء الإيثان ($\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_3$) ، يكون من النوع sp^3 .
- 3 - إذا كان التهجين لكل ذرة كربون في جزيء الإيثان (C_2H_2) من النوع (sp) ، فإن الشكل الفراغي لهذا الجزيء يكون خطي .
- 4- عدد الأفلاك المهجنة في ذرة الكربون الواحدة في الجزيء $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ ، تساوي 3 بينما عدد الأفلاك غير المهجنة لذرة الكربون في الجزيء نفسه تساوي 1 .
- 5- عدد الأفلاك المهجنة في التهجين من نوع (sp^3) يساوي 4 .
- 6- إذا كان تهجين ذرة الكربون (sp^2) ، فإن عدد الأفلاك المهجنة في هذه الذرة يساوي 3 وعدد الأفلاك غير المهجنة فيها يساوي 1 .
- 7- عدد الروابط سيجما في جزيء البنزين  يساوي 12 وعدد الروابط باي فيه يساوي 3 ونوع التهجين لكل ذرة كربون فيه هو sp^2 .
- 8- عدد الروابط التساهمية سيجما في جزيء الإيثان ($\text{H}-\text{C} \equiv \text{C}-\text{H}$) يساوي 3 بينما عدد الروابط باي في الجزيء نفسه يساوي 2 .
- 9- عدد الأفلاك المهجنة في ذرة الكربون في مركب الميثان يساوي 4 .
- 10- عدد الأفلاك المهجنة في ذرة الكربون في مركب الإيثين يساوي 3 وعدد الأفلاك غير المهجنة يساوي 1 .
- 11- عدد الأفلاك المهجنة في ذرة الكربون في مركب الإيثان يساوي 2 وعدد الأفلاك غير المهجنة يساوي 2 .
- 12- رموز الافلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون لتكوين الرابطة سيجما في جزئ الإيثين C_2H_4 هي $\text{sp}^2 - \text{sp}^2$.
- 13- رموز الافلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون لتكوين الرابطة باي في جزئ الإيثين C_2H_4 هي $\text{p}_z - \text{p}_z$.
- 14- رموز الافلاك المتداخلة بين ذرة الكربون وذرة الهيدروجين في جزئ الإيثين C_2H_4 هي $\text{s} - \text{sp}^2$.
- 15- رموز الافلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون لتكوين الرابطة سيجما في جزئ الإيثان C_2H_2 هي $\text{sp} - \text{sp}$.
- 16- رموز الافلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون لتكوين الروابط باي في جزئ الإيثان C_2H_2 هي $\text{p}_y - \text{p}_y$.

أو $P_z - P_z$.17- رموز الافلاك المتداخلة بين ذرة الكربون وذرة الهيدروجين في جزئ الإيثان C_2H_2 هي $sp - s$.

الوحدة الثانية: المحاليل

الماء كمذيب قوي

الدرس (1-1)

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- 1 - الروابط بين الذرات في جزيء الماء (H_2O) هي روابط تساهمية قطبية، بينما الروابط بين جزيئات الماء هي روابط هيدروجينية.
- 2 - يعود السبب في الخواص الهامة للماء من مثل انخفاض الضغط البخاري وارتفاع درجة الغليان والتوتر السطحي إلى تجمع جزيئاته القطبية بروابط هيدروجينية.
- 3 - نوع الرابطة بين (O-H) في جزيء الماء تساهمية قطبية.
- 4 - الزاوية بين ذرتي الهيدروجين وذرة الأكسجين في جزيء الماء H_2O تساوي 104.5° .

الوحدة الثانية: المحاليل

المحاليل المائية

الدرس (2-1)

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- محاليل ومصاهير المركبات الأيونية توصل التيار الكهربائي.
- 2- غاز الأمونيا لا يوصل التيار الكهربائي في حالته النقية.
- 3- محلول كلوريد الهيدروجين (حمض الهيدروكلوريك) يوصل التيار الكهربائي.
- 4- محلول الجلوكوز مثال لمحلول غير الكتروليتي لذلك لا يوصل التيار الكهربائي.
- 5- السبائك هي مثال لمحلول يكون فيه حالة المذاب صلبة وحالة المذيب صلبة.
- 6- إذا كانت قوى التجاذب بين أيونات البلورة لأي ملح أقوى من قوى التجاذب بين جزيئات الماء وهذه الأيونات، فإن هذا الملح لا يذوب في الماء.
- 7- يذوب الإلكتروليت الضعيف في الماء ويتأين بدرجة منخفضة.

الوحدة الثانية: المحاليل

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

الدرس (2-2)

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- 1 - عند طحن المذاب الصلب يقل حجم جسيماته و تزداد مساحة السطح المشترك بين المذاب والمذيب مما يسرع

من عملية الإذابة.

- 2- ذوبانية الغازات تكون **أقل** في الماء الساخن عنها في الماء البارد.
- 3- عند رفع درجة الحرارة **تقل** ذوبانية الغاز في السائل.
- 4- ذوبانية الغاز في السائل **تزداد** كلما زاد الضغط الجزيئي على سطح المحلول.
- 5- المحلول المشبع يكون فيه معدل الذوبان **يساوي** معدل الترسيب .

الوحدة الثانية: المحاليل

تركيب المحاليل

الدرس (3-2)

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

1. عند تخفيف محلول مائي مركز لمادة ما بالماء فإن عدد مولات المادة بعد التخفيف **يساوي** عدد مولات المادة قبل التخفيف في المحلول.
2. كتلة حمض الكبريتيك ($H_2SO_4 = 98$) اللازمة للحصول على محلول حجمه 1L وتركيزه (0.25 M) تساوي **24.5 g** .
3. أذيب (4 g) من هيدروكسيد الصوديوم ($NaOH = 40$) في الماء حتى أصبح تركيزه (0.4 M) فيكون حجم المحلول الناتج **0.25 L**
4. إذا كان تركيز محلول هيدروكسيد الصوديوم يساوي (0.5 M) فإن كتلة هيدروكسيد الصوديوم NaOH المذابة فيه، لتر من المحلول تساوي **20 g** . ($O = 16$, $H = 1$, $Na = 23$)
5. عدد مولات كلوريد الصوديوم المذابة في محلول مائي منه تركيزه ($0.4 \text{ mol} / L$) وحجمه (500 cm^3) تساوي **0.2 mol**
6. إذا أضيف 400 mL من الماء المقطر إلى 200 mL من محلول حمض HCl تركيزه 0.15 M فإن تركيز المحلول الناتج يساوي **0.05 M**
7. حجم الماء اللازم إضافته إلى 300 mL من محلول هيدروكسيد الصوديوم الذي تركيزه 0.3 M ليصبح تركيزه 0.1 M يساوي **600 mL** .
8. حجم محلول KOH الذي تركيزه 2 M واللازم لتحضير محلول حجمه 100 mL مولارته 0.4 M يساوي **20 mL** .

الوحدة الثانية: المحاليل

الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل

الدرس (4-2)

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- الضغط البخاري للماء النقي **أكبر من** الضغط البخاري لمحلول الجلوكوز.
- 2- درجة غليان الماء النقي **أقل من** درجة غليان المحلول المائي لأي مادة غير إلكتروليتيّة وغير متطايرة.
- 3- درجة تجمد المحلول المائي للسكر **أقل من** درجة تجمد الماء النقي.
- 4- إذا كان ثابت التجمد للماء K_{fp} يساوي $(1.86^\circ\text{C kg / mol})$ فإن درجة تجمد محلول مائي للسكر تركيزه 0.1 m تساوي **-0.186°C** .
- 5- إذا كان ثابت الغليان للماء K_{bp} يساوي $(0.512^\circ\text{C kg / mol})$ وأن درجة غليان محلول مائي لمادة غير إلكتروليتيّة يساوي 100.256°C فإن تركيز المحلول يساوي **0.5 m** .
- 6- درجة غليان محلول السكر الذي تركيزه 0.4 m **أكبر من** درجة غليان نفس المحلول الذي تركيزه 0.1 m .
- 7- الخواص المجمعة للمحاليل تعتمد على **عدد جسيمات المذاب** في كمية معينة من المذيب.
- 8- عند إذابة مادة غير إلكتروليتيّة وغير متطايرة في سائل فإن الضغط البخاري للمحلول يكون **أقل من** الضغط البخاري للسائل النقي عند درجة الحرارة نفسها.
- 9- إذا كان سكر الجلوكوز ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) وسكر السكروز ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$) مادتين غير إلكتروليتين وغير متطايرتين فإن درجة غليان محلول الجلوكوز الذي تركيزه (0.5 m) **تساوي** درجة غليان محلول السكروز الذي له نفس التركيز.
- 10- إذا كانت قيمة ثابت الغليان للماء هي (0.512°C/m) فإن درجة غليان محلول مادة غير إلكتروليتيّة وغير متطايرة في الماء تركيزه (0.2 m) تساوي **100.1024°C** .

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية

الدرس (1-1)

السؤال الرابع: املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً

1. إذا كانت قيمة ΔH (متفاعلات) أكبر من ΔH (نواتج) في تفاعل ما فإن قيمة ΔH_r لهذا التفاعل لها إشارة **سالبة** ... ويكون هذا التفاعل من النوع **الطارد** ... للحرارة.
2. التفاعلات الكيميائية الطاردة للحرارة يكون فيها التغير في الإنثالبي للمواد المتفاعلة **أكبر من** ... من التغير

في الإنثاليبي للمواد الناتجة .

3. عندما تتعادل كمية الحرارة اللازمة لتفكيك الروابط في جزيئات المتفاعلات مع كمية الحرارة المصاحبة لتكوين الروابط في جزيئات النواتج، يسمى هذا التفاعل تفاعلاً ... **لا حرارياً** ...

4. التفاعلات الكيميائية الماصة للحرارة يكون فيها التغير في الإنثاليبي ذو قيمة ... **موجبة** ...

5. طبقاً للتفاعلين التاليين :
$$\text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \xrightarrow{\Delta} \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -286 \text{ kJ/mol}$$

$$\text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \xrightarrow{\Delta} \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -242 \text{ kJ/mol}$$

، فإن المحتوى الحراري لبخار الماء **أكبر من** المحتوى الحراري للماء السائل في الظروف القياسية .

6. حسب المعادلة الحرارية التالية $\text{CH}_3\text{OH}(\text{l}) \rightarrow \text{CH}_3\text{OH}(\text{g})$ ، $\Delta H = +37 \text{ kJ/mol}$

فإن التغير في الإنثاليبي لبخار الميثانول ... **أكبر من** ... من التغير في الإنثاليبي للميثانول السائل.

7. طبقاً للمعادلة الكيميائية الحرارية التالية : $\text{I}_2(\text{s}) + \text{H}_2(\text{g}) + 51.8 \text{ kJ} \rightarrow 2\text{HI}(\text{g})$ فإن التفاعل من النوع .. **الماص** .. للحرارة.

8. إذا كانت حرارة التكوين القياسية لكل من (Cr_2O_3 , Al_2O_3) هي على الترتيب (-1670) ، (-1246)

kJ/mol فإن قيمة المحتوى الحراري (ΔH) لهذا التفاعل : $2\text{Al}(\text{s}) + \text{Cr}_2\text{O}_3(\text{s}) \rightarrow 2\text{Cr}(\text{s}) + \text{Al}_2\text{O}_3(\text{s})$

تساوي **- 424 kJ** .

9. بالاستعانة بالمعادلتين التاليتين :

$\text{C}(\text{s}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}(\text{g})$ ، $\Delta H = -109 \text{ kJ/mol}$

$\text{CO}(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g})$ ، $\Delta H = -283.5 \text{ kJ/mol}$

نستنتج أن حرارة التكوين القياسية لغاز ثاني أكسيد الكربون تساوي **- 392.5 kJ**

10. حسب المعادلة الحرارية التالية : $4\text{Cr}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{Cr}_2\text{O}_3(\text{s})$ ، $\Delta H = -2282 \text{ kJ}$

تكون حرارة التكوين القياسية لأكسيد الكروم (III) تساوي ... **-1141 kJ/mol** ...

11. إذا كانت حرارة التكوين القياسية لغاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 تساوي (-394 kJ/mol) فإن حرارة

الاحتراق القياسية للكربون تساوي **-394 kJ/mol**

12. إذا كانت حرارة الاحتراق القياسية لغاز الإيثان ($\text{C}_2\text{H}_6 = 30$) تساوي -1560 kJ/mol ، فإن كمية

الحرارة المنطلقة عند احتراق (15 g) من غاز الإيثان (C_2H_6) ، تساوي **-780 kJ**

13. تعتبر حرارة الاحتراق القياسية حرارة منطلقة ، لذلك قيمة ΔH لها ذات إشارة **سالبة**

14. عندما يكون التغير في الإنثاليبي $\Delta H > 0$ يكون التفاعل من النوع **الماص** للحرارة .



15. عند احتراق (4 g) من غاز الميثان ($\text{CH}_4 = 16$) احتراقاً تاماً ينطلق 220 kJ فإن حرارة الإحتراق القياسية لغاز الميثان تساوي **-880 kJ**

16. طبقاً للتفاعل التالي : $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \xrightarrow{\Delta} 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$, $\Delta\text{H} = -572 \text{ kJ/mol}$ فإن حرارة الاحتراق القياسية للهيدروجين، تساوي **-286 kJ/mol**

17. طبقاً للتغير التالي: $4\text{Al}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3(\text{s})$, $\Delta\text{H} = -3340 \text{ kJ}$ فإن حرارة الاحتراق القياسية للألومنيوم تساوي **-835** ... kJ/mol
وحدة الحرارة التكوينية القياسية لأكسيد الألومنيوم تساوي **-1670** ... kJ/mol



بنك أسئلة الكيمياء

الاختيار من متعدد

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك الجزيئية 1-1

الأفلاك المهجنة 2-1

الوحدة الثانية: المحاليل

الماء كمذيب قوي 1-1

المحاليل المائية 1-2

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل 2-2

تركيب المحاليل 2-3

الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل 2-4

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية 1-1

السؤال الرابع: اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

1. الرابطة التساهمية الثلاثية تتكون من أحد ما يلي :

☐ ثلاث روابط سيجما (δ)	☒ رابطة سيجما (δ) و رابطتين باي (π)
☐ ثلاث روابط باي (π)	☐ رابطة باي (π) و رابطتين سيجما (δ)
2. نوع الرابطة بين ذرات الكربون والهيدروجين في جزئ البنزين C_6H_6 :

☒ سيجما	☐ باي
☐ ثنائية	☐ هيدروجينية
3. أحد الجزيئات التالية يحتوي على رابطة تساهمية ثلاثية : (علما بأن $1H - 7N - 17Cl$)

☒ N_2	☐ H_2
☐ HCl	☐ Cl_2
4. تنتج الرابطة سيجما (δ) في جزئ الهيدروجين (H_2) عن تداخل فلكنين مما يلي : (علما بأن $1H$)

☒ $s - s$	☐ $s - p$
☐ $p - p$	☐ $sp - sp$
5. تنتج الرابطة سيجما (δ) في جزئ فلوريد الهيدروجين (HF) عن تداخل فلكنين مما يلي: (علما بأن $1H, 9F$)

☐ $s - s$	☒ $s - p_z$
☐ $p - p$	☐ $sp - sp$
6. إحدى العبارات التالية صحيحة بالنسبة للمركب $CH_3C \equiv CH$:

☐ عدد الروابط δ يساوي 5 و π يساوي 3	☐ عدد الروابط δ يساوي 3 و π يساوي 5
☒ عدد الروابط δ يساوي 6 و π يساوي 2	☐ عدد الروابط δ يساوي 2 و π يساوي 6
7. أحد ما يلي يعتبر من خصائص الروابط سيجما (δ) :

☐ تنتج عن التداخل الجانبي لفلكين ذريين	☐ أضعف من الروابط باي (π)
☒ تنتج عن التداخل المحوري لفلكين ذريين	☐ تتكون بعد تكوين الرابطة باي (π)
8. الرابطة بين ذرتي الأكسجين في الجزيء (O_2) : (علما بأن $8O$)

☐ تساهمية أحادية من النوع سيجما (δ)	☐ تساهمية ثنائية من النوع باي (π)
---	--



- ☐ تساهمية ثنائية من النوع سيجما (δ) ☒ تساهمية ثنائية من النوع سيجما والنوع باي
9. الروابط في الصيغة البنائية التالية ($\text{H-C} \equiv \text{C-H}$):
- ☐ أربعة روابط سيجما (δ) ورابطة باي (π) ☐ ثلاثة روابط باي (π) ورابطة سيجما (δ)
- ☒ ثلاثة روابط سيجما (δ) ورابطتين باي (π) ☐ خمسة روابط سيجما (δ)
10. عدد التداخلات المحورية بين الأفلاك المختلفة في جزيء الكلوروفورم CHCl_3 يساوي أحد ما يلي :
- ☒ 4 ☐ 3 ☐ 2 ☐ 1

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك المهجنة

الدرس (1-2)

السؤال الرابع: اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

1. قيمة الزاوية بين الأفلاك المهجنة في جزيء الإيثاين C_2H_2 هي:
- ☐ 104.5 ☐ 109.5 ☒ 180 ☐ 120
2. قيمة الزاوية بين فلكين مهجنين ($\text{sp} - \text{sp}$) لنفس الذرة تساوي أحد ما يلي :
- ☐ 104.5 ☐ 109.5 ☒ 180 ☐ 120
3. إذا كان نوع التهجين في الذرة المركزية (sp) فإن عدد الأفلاك المهجنة يساوي أحد ما يلي:
- ☐ 1 ☒ 2 ☐ 3 ☐ 4
4. عدد الأفلاك المهجنة الناتجة من تهجين فلك (s) مع فلكين (p) يساوي أحد ما يلي:
- ☐ 1 ☐ 2 ☒ 3 ☐ 4
5. طبقا للمركبين التاليين: ($\text{CH}_3\text{-CH}=\text{CH}_2$) ، ($\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$) فإن أحد ما يلي صحيح :
- ☐ عدد الروابط سيجما متساو في المركبين ☐ تهجين ذرات الكربون في المركبين من نوع sp^3
- ☒ عدد الروابط باي متساو في المركبين ☒ المركب $\text{CH}_3\text{-CH}=\text{CH}_2$ يتفاعل بالإضافة
6. عدد الأفلاك المهجنة الناتجة عن تهجين فلك (s) مع فلكين (p) ، يساوي أحد ما يلي :
- ☐ 1 ☐ 2 ☒ 3 ☐ 4
7. الفلك الناتج من اندماج فلك (s) مع فلكين ذريين (p) لنفس الذرة يسمى أحد ما يلي :



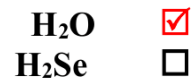
8. إذا كان التهجين لذرة كربون في جزيء من نوع (sp) فإن الشكل الهندسي للجزيء هو أحد ما يلي :
- ☐ الفلك sp^3 ☐ الفلك sp
- ☒ الفلك sp^2 ☐ فلك ذري
- ☐ رباعي السطوح ☐ مثلث مستوي
- ☒ خطي ☐ مكعب
9. إذا كان التهجين لذرة كربون في جزيء من نوع (sp^2) فإن الشكل الهندسي للجزيء هو أحد ما يلي :
- ☐ رباعي السطوح ☒ مثلث مستوي
- ☐ خطي ☐ مكعب
10. إذا كان التهجين لذرة كربون في جزيء من نوع (sp^3) فإن الشكل الهندسي للجزيء هو أحد ما يلي :
- ☒ رباعي السطوح ☐ مثلث مستوي
- ☐ خطي ☐ مكعب
11. إذا كان التهجين من النوع (sp^3) فإن الزوايا بين الأفلاك المهجنة تساوي أحد مايلي :
- ☐ 180° ☒ 109.5°
- ☐ 120° ☐ 90°
12. إذا كان التهجين من النوع (sp^2) فإن الزوايا بين الأفلاك المهجنة تساوي أحد مايلي :
- ☐ 180° ☐ 109.5°
- ☒ 120° ☐ 90°
13. إذا كان التهجين من النوع (sp) فإن الزوايا بين الأفلاك المهجنة تساوي أحد مايلي :
- ☒ 180° ☐ 109.5°
- ☐ 120° ☐ 90°
14. ذرة الكربون المهجنة من النوع sp^3 تستطيع تكوين:
- ☐ ثلاث روابط سيجما ورابطة باي ☒ أربع روابط سيجما.
- ☐ ثلاث روابط باي ورابطة سيجما ☐ رابطتين سيجما ورابطتين باي .
15. ذرة الكربون المهجنة من النوع sp^2 تستطيع تكوين:
- ☒ ثلاث روابط سيجما ورابطة باي ☐ أربع روابط سيجما.
- ☐ ثلاث روابط باي ورابطة سيجما ☐ رابطتين سيجما ورابطتين باي .
16. ذرة الكربون المهجنة من النوع sp تستطيع تكوين:
- ☐ ثلاث روابط سيجما ورابطة باي ☐ أربع روابط سيجما.



- ☐ ثلاث روابط باي ورابطة سيجما ☒ رابطتين سيجما ورابطتين باي.
17. أحد المركبات التالية، تهجين ذرة الكربون فيها يكون من نوع (sp^3) :
- $H-C \equiv C-H$ ☐ $O = C = O$ ☐
- $H_2C = CH_2$ ☐ CH_4 ☒
18. أحد المركبات التالية يحتوي الجزيء فيها على ذرات كربون مهجنة من النوع sp^2 :
- $CH_3CH_2CH_3$ ☐ $H-C \equiv C-H$ ☐
- CH_3CH_3 ☐ $CH_3CH = CH_2$ ☒
19. أحد المركبات التالية يحتوي الجزيء فيها على ذرات كربون مهجنة من النوع sp :
- $CH_3CH_2CH_3$ ☐ $H-C \equiv C-H$ ☒
- CH_3CH_3 ☐ $CH_3CH = CH_2$ ☐
20. أحد المركبات التالية يحتوي الجزيء فيها على ذرة كربون مهجنة من النوع sp^3 :
- $CH_3CH_2CH_3$ ☒ $H-C \equiv C-H$ ☐
- $CH_2 = CH_2$ ☐ $CH_2 = C = CH_2$ ☐
21. أحد ما يلي لا يعتبر من خصائص مركب الميثان CH_4 :
- ☐ نوع التهجين في ذرة الكربون sp^3 ☐ تشير الأفلاك المهجنة لقمم رباعي السطوح
- ☒ عدد الأفلاك المهجنة يساوي 3 ☐ الزاوية بين الأفلاك المهجنة 109.5°
22. الرابطة سيجما بين ذرتي الكربون في جزيء الإيثاين $H-C \equiv C-H$ ، تنتج من تداخل فلكين مما يلي :
- $s - sp$ ☐ $sp^2 - sp^2$ ☐
- $p - p$ ☐ $sp - sp$ ☒
23. الرابطة سيجما بين ذرتي الكربون والهيدروجين في جزيء الإيثاين $H-C \equiv C-H$ تنتج من تداخل فلكين مما يلي:
- $sp - s$ ☒ $sp^2 - sp^2$ ☐
- $p - p$ ☐ $sp - sp$ ☐

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

1- أحد المركبات التالية له أعلى درجة غليان:



2- إحدى الصفات التالية لا تنتج عن تجمع جزيئات الماء بروابط هيدروجينية:

- ☐ ارتفاع حرارة التبخير
☐ ارتفاع درجة الغليان
☐ ارتفاع قيمة قوة التوتر السطحي
☒ ارتفاع الضغط البخاري

3- أحد ما يلي لا يعتبر من خواص الماء :

- ☒ تجمع جزيئاته بروابط تساهمية قطبية
☐ له شكل زاوي
☐ مركب قطبي
☐ قيمة ثابت العزل له عالية

4- تعود قدرة الماء العالية على الإذابة إلى أحد ما يلي:

- ☐ ارتفاع حرارة التبخير
☐ ارتفاع قيمة قوة التوتر السطحي
☐ ارتفاع درجة الغليان
☒ القيمة العالية لثابت العزل

5- الصيغة الكيميائية التالية ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) تدل على أحد ما يلي:

- ☒ بلورات من كبريتات النحاس II
☐ محلول كبريتات النحاس II تركيزه 5 M
☐ كبريتات النحاس II المذابة في الماء
☐ خمسة جزيئات من كبريتات النحاس II

الوحدة الثانية: المحاليل

المحاليل المائية

الدرس (2-1)

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

1- عملية الإماهة تعني أحد ما يلي:

- ☒ جزيئات الماء تحيط بأيونات المذاب
☐ تبلر أيونات المذاب
☐ أيونات المذاب تحيط بجزيئات الماء
☐ تفاعل أيونات المذاب مع الماء

2- عند ذوبان بلورة صلبة (مذاب) في الماء يحدث جميع ما يلي ماعدا واحدا :

- ☐ انفصال الكاتيونات عن الأنيونات للبلورة الصلبة
☐ تجاذب بين جزيئات الماء وايونات المذاب
☒ انفصال جزيئات الماء عن بعضها البعض
☐ اصطدام جزيئات الماء بالبلورة

3- يرجع ذوبان زيت الزيتون في البنزين إلى أحد ما يلي:

- ☐ إماهة جزيئات زيت الزيتون
☐ قوى التجاذب بينهما
☐ انفصال جزيئات الزيت الى أيونات وكاتيونات
☒ انعدام قوى التنافر بينهما.

4. أحد محاليل المركبات التالية يعتبر الكتروليت قوي :

- ☐ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
☐ PbCl_2
☒ CH_3COOH
☒ HBr

5. جميع المركبات التالية محاليلها المائية توصل التيار الكهربائي عدا واحداً:

- ☒ كلوريد الهيدروجين ☐ الجلوكوز
☐ الأمونيا ☐ كلوريد الصوديوم

الوحدة الثانية: المحاليل

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

الدرس (2-2)

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

1- جميع العوامل التالية تؤثر على سرعة ذوبان كلوريد الصوديوم الصلب في الماء عدا واحداً :

- ☒ الضغط ☐ درجة الحرارة
☐ الطحن ☐ المزج والتقليب

2- يمكن زيادة ذوبان الغاز في السائل بأحد العوامل التالية :

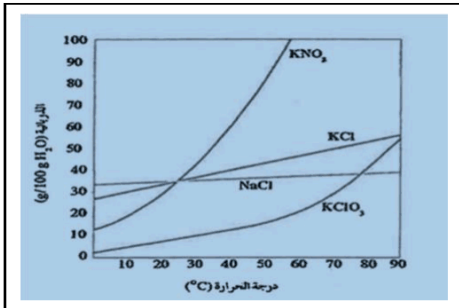
- ☐ زيادة درجة الحرارة وزيادة الضغط ☒ خفض درجة الحرارة وزيادة الضغط
☐ زيادة درجة الحرارة وخفض الضغط ☐ خفض درجة الحرارة وخفض الضغط

3- أحد ما يلي يعتبر مثالا على المحاليل تامة الامتزاج

- ☒ الإيثانول والماء ☐ ثنائي إيثيل إيثر والماء
☐ الزيت والماء ☐ الزيت والخل

4- يمكن ان يؤثر تغير درجة الحرارة في ذوبانية مادة ما ، ومن خلال الرسم المقابل فإن أكثر المواد ذوبانية عند

(50°C) هي مادة :

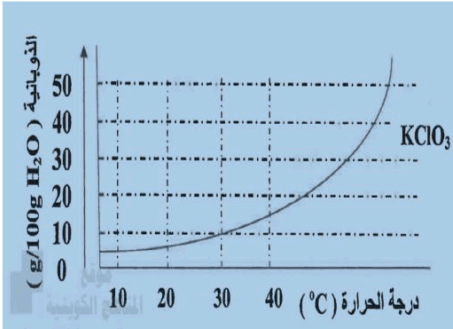


- ☐ KClO_3
☒ KNO_3

- ☐ NaCl
☐ KCl

5- المنحنى التالي يمثل العلاقة بين ذوبانية كلورات البوتاسيوم والتغير في درجة الحرارة ، وكما هو موضح فإن

أحد الإجابات التالية غير صحيحة :



- ☐ تزداد ذوبانية كلورات البوتاسيوم بارتفاع درجة الحرارة .
- ☐ تقل ذوبانية كلورات البوتاسيوم في الماء البارد .
- ☐ عملية ذوبان كلورات البوتاسيوم ماصة للحرارة .
- ☒ عملية ذوبان كلورات البوتاسيوم لا تتأثر بتغير درجة الحرارة .

الوحدة الثانية: المحاليل

الدرس (3-2) تركيب المحاليل

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

- 1- كتلة كربونات الصوديوم الهيدروجينية بالجرام ($\text{NaHCO}_3 = 84$) المذابة في محلول حجمه (250 mL) وتركيزه (0.1 M) تساوي أحد ما يلي :

2.1 ☒ 0.21 ☐

210 ☐ 21 ☐

- 2- عدد مولات المذاب في محلوله المائي الذي تركيزه (0.4 M) وحجمه (500 mL) يساوي أحد ما يلي :

0.4 ☐ 0.2 ☒

200 ☐ 20 ☐

- 3- إذا علمت أن ($\text{H} = 1$, $\text{O} = 16$, $\text{Na} = 23$) فإن التركيز المولاري للمحلول الناتج عن إذابة (20g) من

هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) في الماء لتكوين لتر من المحلول يساوي أحد ما يلي :

0.5 ☒ 5 ☐

0.005 ☐ 0.05 ☐

- 4- محلول حجمه (300 mL) يحتوي على (0.3) مول من الجلوكوز فإن تركيزه بالمول/لتر يساوي أحد ما يلي:

0.1 ☐ 1 ☒

1×10^4 ☐ 0.01 ☐

- 5- محلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه (0.1 mol/kg) ، فإن عدد مولات المذاب في (100 g) من المذيب

يساوي أحد ما يلي :



1 ☐
0.01 ☒

10 ☐
0.1 ☐

6- عند إذابة 13.8 g من كربونات البوتاسيوم ($K_2CO_3 = 138$) في 500 g من الماء فإن التركيز المولالي للمحلول يساوي أحد ما يلي :

2 ☐
0.02 ☐

20 ☐
0.2 ☒

7- محلول حمضي حجمه (200 mL) و تركيزه (0.2 M) أضيف إليه ماء مقطر حتى أصبح حجم المحلول (500 mL) فإن التركيز المولالي للمحلول الناتج يساوي أحد ما يلي :

0.2 ☐
0.02 ☐

0.8 ☐
0.08 ☒

8- حجم الماء بالملييلتر اللازم إضافته إلى (100 mL) من محلول حمض الكبريتيك الذي تركيزه (0.4 M) للحصول على محلول تركيزه (0.2 M) يساوي أحد ما يلي :

200 ☐
50 ☐

400 ☐
100 ☒

الوحدة الثانية: المحاليل

الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل

الدرس (4-2)

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

1- أحد التراكيز المولالية للمحاليل التالية للسكر في الماء يكون له أقل ضغط بخاري :

0.2 ☐
0.4 ☒

0.1 ☐
0.3 ☐

2- مقدار الارتفاع في درجة غليان محلول مائي لليوريا يكون أكبر ما يمكن عندما يكون تركيزه المولالي أحد مايلي:

0.2 ☐
2 ☒

0.1 ☐
1 ☐

3- أحد ما يلي هي درجة الحرارة السيليزية التي يغلي عندها محلول مائي للسكر تركيزه (1 m) إذا كان K_{bp} للماء يساوي $0.512 ^\circ C/m$:

100 ☐
101 ☐

99.488 ☐
100.512 ☒



4- محلول المادة غير الالكتروليئية وغير المتطايرة الذي له أعلى درجة غليان هو الذي يكون تركيزه

المولالي أحد ما يلي:

- | | | | |
|-----|--------------------------|-----|-------------------------------------|
| 1 | ☐ | 2 | ☒ |
| 0.1 | ☐ | 0.2 | ☐ |

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية

الدرس (1-1)

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

1. إذا كانت (ΔH) لتفاعل ما لها إشارة موجبة فإن التفاعل يسمى أحد ما يلي:

- | | | | |
|-----------------------------|--------------------------|-------------|-------------------------------------|
| لا يتبادل الحرارة مع المحيط | ☐ | لا حراري | ☐ |
| طارد للحرارة | ☐ | ماص للحرارة | ☒ |

2. إحدى العبارات التالية صحيحة بالنسبة للتفاعل التالي: $N_2(g) + 2O_2(g) + 68 \text{ kJ} \rightarrow 2NO_2(g)$

- | | |
|--|-------------------------------------|
| تفاعل ماص للحرارة | ☒ |
| تفاعل طارد للحرارة | ☐ |
| المحتوى الحراري للمتفاعلات أكبر من المحتوى الحراري للنواتج | ☐ |
| المحتوى الحراري للمتفاعلات يساوي المحتوى الحراري للنواتج | ☐ |

3. طبقاً للمعادلة الحرارية التالية : $C_{(graphite)} + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) \quad \Delta H = -394 \text{ kJ}$ ، فإن قيمة (ΔH)

بالكيلو جول للتفاعل التالي : $CO_2(g) \rightarrow C_{(graphite)} + O_2(g)$ ، تساوي أحد ما يلي:

- | | | | |
|------|--------------------------|------|-------------------------------------|
| -394 | ☐ | -788 | ☐ |
| +788 | ☐ | +394 | ☒ |

4. طبقاً للمعادلة الحرارية التالية : $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g) \quad \Delta H = -92 \text{ kJ}$ فإن كمية الحرارة

المنطلقة عند تكون (2 mol) من الامونيا تساوي أحد ما يلي:

- | | | | |
|-----|--------------------------|-----|-------------------------------------|
| -46 | ☐ | -92 | ☒ |
| +92 | ☐ | +46 | ☐ |

5. حسب التغير التالي : $2Al(s) + \frac{3}{2} O_2(g) \rightarrow Al_2O_3(s) , \Delta H = -1670 \text{ kJ}$ ، فإن حرارة الاحتراق

القياسية للألومنيوم بالكيلو جول /مول ، تساوي أحد ما يلي:

- | | | | |
|------|-------------------------------------|--------|--------------------------|
| -835 | ☒ | -1670 | ☐ |
| +835 | ☐ | + 1670 | ☐ |

6. طبقاً للتفاعل التالي : $H_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \xrightarrow{\Delta} H_2O(l) \quad \Delta H = -286 \text{ kJ/mol}$ ، فإن حرارة التكوين القياسية



للماء ، بالكيلو جول /مول تساوي أحد ما يلي:

- 572 ☐ -286 ☒
+286 ☐ +572 ☐

7. إحدى المواد التالية حرارة تكوينها القياسية تساوي صفر:

- Br₂(g) ☐ I₂(g) ☐
Hg(g) ☐ F₂(g) ☒

8. إذا كانت كمية الحرارة المصاحبة لاحتراق 20 g من الكالسيوم (Ca = 40) تساوي 318 kJ ، فإن

حرارة التكوين القياسية لأكسيد الكالسيوم CaO بالكيلو جول /مول ، تساوي أحد ما يلي:

- 636 ☒ -318 ☐
+318 ☐ +636 ☐

9. طبقاً للمعادلة الكيميائية الحرارية التالية : $2\text{Fe}_{(s)} + \frac{3}{2}\text{O}_{2(g)} \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + 820 \text{ kJ}$

نستنتج أن جميع العبارات التالية صحيحة عدا واحدة:

☐ حرارة التكوين القياسية لأكسيد الحديد III تساوي 820 kJ / mol -

☐ حرارة الاحتراق القياسية للحديد تساوي 410 kJ / mol -

☒ المحتوى الحراري للمادة الناتجة أكبر من المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة

☐ حرارة التفاعل تساوي 820 kJ -

10. طبقاً لتفاعل الاحتراق التالي: $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 890 \text{ kJ}$ فإن أحد ما يلي صحيح :

- ☒ يطرد النظام الحرارة إلى محيطه ☐ النظام لا يطرد ولا يمتص الحرارة
☐ يمتص النظام الحرارة من محيطه ☐ حرارة التفاعل تساوي 890 kJ +

11. إذا كانت حرارة التكوين القياسية للماء السائل (H₂O) تساوي (-286 kJ/mol) فإن حرارة احتراق

مولين من الهيدروجين (H₂) بالكيلو جول تساوي أحد ما يلي :

- 572 ☒ -286 ☐
+286 ☐ +572 ☐

12. الطاقة المصاحبة للتغير التالي $2\text{C}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{CO}_{(g)}$, $\Delta H = -220 \text{ kJ}$ تمثل أحد مايلي:

- ☐ حرارة الاحتراق القياسية للكربون ☐ حرارة التكوين القياسية لغاز أول أكسيد الكربون
☐ حرارة الاحتراق القياسية لغاز CO ☒ ضعف حرارة التكوين القياسية لغاز CO

13. طبقاً لتفاعل الاحتراق التالي : $2\text{C}_2\text{H}_{4(g)} + 6\text{O}_{2(g)} \rightarrow 4\text{CO}_{2(g)} + 4\text{H}_2\text{O}_{(l)} + 2750 \text{ kJ}$

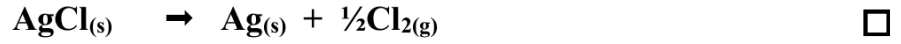
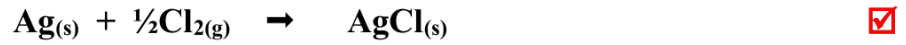
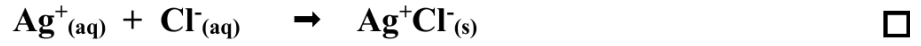


فإن حرارة الاحتراق القياسية للإيثين بالكيلو جول /مول تساوي أحد مايلي:

-1375 ☒ -2750 ☐

+5500 ☐ +1375 ☐

14. التغير الحراري ΔH المصاحب لأحد مايلي يسمى حرارة التكوين القياسية لكلوريد الفضة $\text{AgCl}_{(s)}$:





بنك أسئلة الكيمياء

علل

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

1-1 الأفلاك الجزيئية

2-1 الأفلاك المهجنة

الوحدة الثانية: المحاليل

1-1 الماء كمذيب قوي

1-2 المحاليل المائية

2-2 العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

2-4 الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

1-1 التغيرات الحرارية

الأفلاك الجزيئية

الدرس (1-1)

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

السؤال الخامس: علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً:

1. لا يمكن أن تحتوي أحد الجزيئات على الرابطة باي فقط.
لأنه يجب حدوث تداخل محوري أولاً بين الأفلاك والذي ينشأ عنه الرابطة سيجما σ لقصر المسافة بين الذرتين قبل حدوث التداخل الجانبي الذي ينشأ عنه الرابطة باي π .
2. الرابطة التساهمية سيجما أقوى من الرابطة التساهمية باي.
لأن في حالة الرابطة سيجما التداخل المحوري رأساً برأس أقوى فتكون المسافة بين نواتي الذرتين أقصر وكثافتها الإلكترونية كبيرة بينما الرابطة باي ناتجة عن التداخل الجانبي فتكون طويلة وضعيفة وكثافتها الإلكترونية قليلة.
3. لا يمكن الاعتماد على نظرية رابطة التكافؤ لشرح تكوين الروابط في جزئ الميثان CH_4 . (C،)
لأنه تبعاً لنظرية رابطة التكافؤ تستطيع ذرة الكربون تكوين رابطتين تساهميتين فقط حتى تصل لحالة الاستقرار وذلك لاحتوائها على فلكين ذريين بهما إلكترونات مفردة ولكن فعلياً ذرة الكربون تستطيع تكوين أربعة روابط تساهمية.
4. طبقاً لنظرية رابطة التكافؤ لا تكون الغازات النبيلة روابط تساهمية.
لأن جميع أفلاكها الأخيرة المشغولة بالإلكترونات ممثلة بالإلكترونين مزدوجين ($ns^2 np^6$) ماعدا الهيليوم ($1s^2$) فلا تحتوي على أفلاك بها إلكترونات مفردة.
5. الميثان CH_4 أقل نشاطاً من الإيثين $\text{H}_2\text{C} = \text{CH}_2$
أو يتفاعل الميثان CH_4 بالاستبدال بينما يتفاعل الإيثين $\text{H}_2\text{C} = \text{CH}_2$ بالإضافة.
لأن جميع الروابط في الميثان CH_4 أحادية من النوع سيجما الصعبة الكسر فيتفاعل بالاستبدال فقط بينما الإيثين $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ يحتوي على رابطة من النوع باي سهلة الكسر ويخضع لتفاعلات بالإضافة وأيضاً تفاعلات الاستبدال.
6. تحتوي بنية غاز الكلور (Cl - Cl) على رابطة تساهمية واحدة سيجما. (علماً بأن ^{35}Cl)
لوجود فلكين ذريين يقعان على محور واحد بين نواتي الذرتين المتجاورتين $3p_z$ و بكل منهما إلكترون مفرد فيتداخلان تداخلاً محورياً رأساً برأس لينتج الرابطة التساهمية سيجما على طول المحور.
7. تحتوي بنية غاز الهيدروجين (H - H) على رابطة تساهمية واحدة من النوع سيجما. (علماً بأن ^1H)
لأن لكل ذرة هيدروجين إلكترون مفرد في الفلك الذري $1s$ فيتداخل الفلكان تداخلاً محورياً رأساً برأس لينتج

الرابطه

التساهمية سيجما على طول المحور.

8. تحتوي بنية جزيء كلوريد الهيدروجين ($H - Cl$) على رابطه تساهمية واحدة من النوع سيجما.

لوجود فلكين ذريين يقعان على محور واحد بين نواتي الذرتين المتجاورتين $1s - 3p_z$ بكل منهما إلكترون

مفرد فيتداخلان محورياً رأساً برأس لتنتج الرابطه التساهمية سيجما على طول المحور.

9. تحتوي بنية جزيء غاز الأكسجين ($O = O$) على رابطه تساهمية سيجما ورابطه تساهمية باي.

لأن في كل ذرة أكسجين الكترونيين مفردين في الفلكين الذريين $2p_y - 2p_z$ ، يتداخل الفلكين الذريين $2p_y$ تداخلاً

محورياً رأساً برأس لتنتج الرابطه التساهمية سيجما بينما يتداخل الفلكين الذريين $2p_z$ تداخلاً جانبياً لتنتج

الرابطه التساهمية باي .

10. تحتوي بنية جزيء غاز النيتروجين ($N \equiv N$) على رابطه تساهمية واحدة سيجما ورابطتين تساهميتين باي.

لأن في كل ذرة نيتروجين ثلاثة الكترونات مفردة في الأفلاك الذرية $2p_x - 2p_y - 2p_z$ ، فيتداخل الفلكين

الذريين $2p_x$ تداخلاً محورياً رأساً برأس لتنتج الرابطه التساهمية سيجما بينما يتداخل الفلكين الذريين $2p_z$

و $2p_y$ تداخلاً جانبياً جنباً لجنب لتنتج رابطتين تساهميتين من النوع باي .

11. الرابطه سيجما δ يصعب كسرها في التفاعلات الكيميائية.

لأنها رابطه قصيرة وقوية وكثافتها الإلكترونية كبيرة.

12. الرابطه باي π يسهل كسرها في التفاعلات الكيميائية.

لأنها رابطه طويلة وضعيفة وكثافتها الإلكترونية قليلة.

السؤال الخامس: علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً:

1. التهجين لذرات الكربون في غاز الميثان CH_4 من النوع sp^3 ؟

لأن بنية غاز الميثان (ذرة كربون مرتبطة مع أربع ذرات هيدروجين بها الكترونات مفردة) يلزمها وجود أربعة

افلاك مهجنة sp^3 يحتوي كل منها على إلكترون مفرد تنتج عن اندماج فلك واحد $2s$ مع ثلاث أفلاك من $2p$

2. تهجين ذرات الكربون في غاز الإيثين $CH_2 = CH_2$ يكون من النوع sp^2 .

لأن بنية غاز الإيثين (ذرة كربون مرتبطة مع ذرة كربون وذرتين هيدروجين) أي يلزمها ثلاثة افلاك مهجنة sp^2

بها إلكترونات مفردة تنتج من اندماج فلك $2s$ مع فلكين من $2p$.

3. تهجين ذرات الكربون في غاز الإيثاين $CH \equiv CH$ يكون من النوع sp .

لأن بنية غاز الإيثاين (ذرة كربون مرتبطة مع ذرة كربون وذرة هيدروجين) لذلك يلزمها وجود فلكين ذريين sp

بها إلكترونات مفردة تنتج من اندماج فلك $2s$ مع فلك $2p$.

4. استقرار الشكل الحلقي السداسي لجزيء البنزين.

لان الروابط الأحادية سيجما التي تربط ذرات الكربون فيما بينها روابط قوية تبقى الحلقة متماسكة ويحدث

تداخل جانبي للأفلاك الذرية p_z أعلى وأسفل الحلقة مؤديا الى عدم تمركز تام في نظام باي مما يؤدي الي

استقرار الجزيء

5. حلقة البنزين (C_6H_6) قوية ومتماسكة.

لأن الروابط الأحادية سيجما (δ) التي تربط ذرات الكربون فيما بينها روابط قوية تبقى الحلقة متماسكة

الوحدة الثانية: المحاليل

الماء كمذيب قوي

الدرس (1-1)

السؤال الخامس: علل (فسر) ما يلي:

1 - الرابطة التساهمية ($H - O$) في جزيء الماء لها خاصية قطبية كبيرة.

لأن السالبة الكهربائية للأكسجين أكبر من الهيدروجين وبالتالي يجذب الأكسجين زوج الإلكترونات المكون للرابطة التساهمية

($O - H$) نحوه فتكتسب ذرة الأكسجين شحنة سالبة جزئيا في حين تكتسب ذرات الهيدروجين (الأقل سالبة) شحنة موجبة جزئيا

2- جزيء الماء له خاصية قطبية على الرغم من أن الرابطين ($H-O$) لهما نفس القطبية .

بسبب اختلاف السالبة الكهربائية بين الأكسجين والهيدروجين وبسبب الشكل الزاوي للجزيء وبالتالي فإن القطبية

بين الرابطين ($H-O$) لا تلغي بعضها الآخر.

3- ارتفاع درجة غليان الماء عن المركبات المشابهة له في التركيب.

لوجود روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء التي تعمل على تجمع الجزيئات فيما بينها.

4 - الماء له قدرة عالية على الاذابة .

بسبب القيمة العالية لثابت العزل الخاصة به وبسبب تجمع دقائق الماء القطبية التي تفصل أيونات المذاب مختلفة الشحنة عن بعضها.

الوحدة الثانية: المحاليل

المحاليل المائية

الدرس (2-1)

السؤال الخامس: علل (فسر) ما يلي:

1. محلول الهيدروجين في البلاتين يوجد في حالة صلبة .

لأن حالة المحلول تعتمد على الحالة الفيزيائية للمذيب وهو البلاتين الذي يوجد في الحالة الصلبة .

2. لا تذوب كبريتات الباريوم في الماء على الرغم من أنه مركب أيوني.

لأن قوى التجاذب بين أيونات كبريتات الباريوم أكبر من قوى التجاذب الذي تحدثه جزيئات الماء لهذه الأيونات

3. يذوب الزيت في البنزين .

لأن كلاهما مركبات تساهمية غير قطبية وعندما يتم خلطهما يكونان محلولاً بسبب انعدام قوى التنافر بينهما

4. المحلول المائي لمالح الطعام يوصل التيار الكهربائي .

لأنه مركب أيوني عندما يذوب في الماء تتفكك بلوراته إلى كاتيونات و أنيونات حرة الحركة تعمل على نقل التيار الكهربائي.

5. كبريتات الباريوم مركب أيوني يوصل الكهرباء في الحالة المنصهرة ولا يوصلها عند محاولة إذابته في الماء.

لأن التجاذب بين أيونات كبريتات الباريوم أكبر من التجاذب الذي تحدثه جزيئات الماء لهذه الأيونات وبالتالي لا تتفكك

أيوناته في الماء لذلك لا يوصل التيار في المحلول / بينما في الحالة المنصهرة تصبح أيوناته حرة الحركة فيوصل التيار الكهربائي.

6. محلول الجلوكوز في الماء أو محلول كحول الإيثيل (الطبي) في الماء لا يوصل التيار الكهربائي.

لأنهما مركبات تساهمية غير كتروليئية، لذلك لا يحتوي محاليلها المائية على أيونات حرة الحركة .

7. غاز الأمونيا الجاف (NH_3) أو المسال لا يوصل التيار الكهربائي بينما محلوله المائي يوصل التيار .

الغاز الجاف أو المسال مركب تساهمي لا يحتوي على أيونات حرة الحركة في حالته النقية فلا يوصل التيار بينما في

محلوله المائي يتأين وتنتج أيونات حرة الحركة فيصبح المحلول موصل للتيار.



8. غاز كلوريد الهيدروجين HCl لا يوصل التيار الكهربائي في حالته النقية بينما محلوله المائي يوصل التيار .

الغاز الجاف أو المسال مركب تساهمي لا يحتوي على أيونات حرة الحركة في حالته النقية فلا يوصل التيار بينما في

محلوله المائي يتأين وتنتج أيونات حرة الحركة فيصبح المحلول موصل للتيار.



9. محلول كلوريد الصوديوم يوصل التيار بدرجة أعلى من محلول كلوريد الزئبق II .

لأن كلوريد الصوديوم إلكتروليت قوي يتفكك بدرجة كاملة في الماء ويتواجد كمية كبيرة منه في الماء على هيئة أيونات

منفصلة، بينما كلوريد الزئبق II إلكتروليت ضعيف يتأين بدرجة قليلة في الماء ويتواجد جزء ضئيل منه على شكل

أيونات.

الوحدة الثانية: المحاليل

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

الدرس (2-2)

السؤال الخامس: علل (فسر) ما يلي:

1. عملية الطحن تعتبر طريقة مثالية لإذابة مذاب موجود على شكل أحجار صغيرة أو كبيرة.
لأن الطحن يحول المذاب إلى جسيمات صغيرة فتزداد مساحة السطح المشتركة بين المذاب والمذيب .
2. تزداد غالباً ذوبانية المواد الصلبة بارتفاع درجة الحرارة .
لأن الطاقة الحركية لجزيئات الماء تزداد فتزيد احتمالات تصادم جزيئات الماء بسطح البلورة.
3. تقل ذوبانية الغازات في الماء بزيادة درجة الحرارة .
لأنه عند زيادة درجة حرارة المحلول تكتسب جزيئات الغاز طاقة حركية تكون كافية لخروجها من المحلول أي تقل ذوبانيته
4. تزداد ذوبانية الغازات في الماء بزيادة الضغط الجزئي على سطح المحلول.
لأنه بزيادة الضغط يزداد تركيز الغاز فوق سطح السائل مما يؤدي إلى زيادة ذوبانيته .
5. الماء الساخن الذي تعيده المصانع إلى الأنهار يؤثر سلباً على الحياة المائية بها
لأن الماء الساخن يؤدي لارتفاع درجة حرارة مياه النهر مما يؤدي إلى تقليل تركيز الأكسجين المذاب مما يؤثر سلباً على الحياة النباتية والحيوانية المائية
6. يتغير طعم المياه الغازية عند ترك زجاجتها مفتوحة؟
لأن الزجاجات تعبأ تحت ضغط عال من غاز CO_2 في داخلها وعند فتحها يقل الضغط الجزئي للغاز على سطح المشروب فيقل تركيز الغاز الذائب المسبب للطعم داخل الزجاجاة.
7. يستخدم يوديد الفضة في بذر (شحن) السحب التي تحتوي على كتل من الهواء فوق المشبع ببخار الماء لتكوين الأمطار الاصطناعية.
لأن يوديد الفضة يعمل على جذب جزيئات الماء مكوناً قطرات مائية تعمل بدورها كبلورات بدء التبلور لجزيئات ماء أخرى وهكذا تنمو قطرات الماء وتكبر مع مرور الوقت لتسقط على شكل أمطار أو حبات ثلج.

السؤال الخامس: علل (فسر) ما يلي:

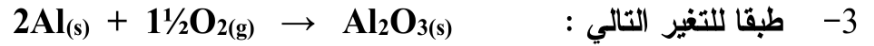
- 1- عند إذابة مادة غير متطايرة وغير الكتروليتية في مذيب سائل يقل الضغط البخاري للمحلول الناتج عن الضغط البخاري للسائل النقي .
أو الضغط البخاري لمحلول يحتوي على مذاب غير متطاير وغير إلكتروليتي أقل من الضغط البخاري للمذيب النقي .
لأن بعض جسيمات المذاب تحل محل بعض جزيئات المذيب الموجودة على سطح المحلول وبالتالي يقل عدد جزيئات المذيب التي يمكنها الانطلاق الى الحالة الغازية.
- 2 - الضغط البخاري لمحلول السكر في الماء الذي تركيزه (1 m) يساوي الضغط البخاري لمحلول اليوريا في الماء الذي تركيزه (1 m)
لأن كلاهما من المركبات غير الإلكتروليتية وغير المتطايرة وتركيزهما متساو ، ولأن الضغط البخاري لا يعتمد على نوع المذاب وإنما يعتمد على عدد جسيماته (تركيزه) بالمحلول .
- 3- يضاف جليكول الايثلين (مادة مضادة للتجمد) إلى نظام تبريد السيارات .
لأنه مادة غير متطايرة وغير الكتروليتية تعمل على خفض درجة تجمد المحلول وارتفاع درجة غليانه مما يزيد من كفاءة التبريد
- 4- يتم رش الطرقات بالملح شتاءً في المناطق الباردة جداً.
لكي يمنع تكون الجليد عليها للحد من حوادث الطرق حيث يعمل الملح على خفض درجة التجمد للماء

السؤال الخامس: علل (فسر) ما يلي:

- 1 - طبقاً للتفاعل التالي : $H_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow H_2O(l) , \Delta H = -285.8 \text{ kJ/mol}$
فان حرارة التكوين القياسية للماء السائل (H_2O) تساوي حرارة الاحتراق القياسية لغاز الهيدروجين (H_2) .
لأنه عند احتراق مول واحد من الهيدروجين احتراقاً تاماً في كمية وافرة من الأكسجين عند الظروف القياسية من الضغط ودرجة الحرارة يتكون مول واحد من الماء من عناصره الأولية في حالته القياسية وتنتقل نفس الكمية من الحرارة.
- 2 - طبقاً للتغير التالي : $C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) , \Delta H = -393.5 \text{ kJ/mol}$

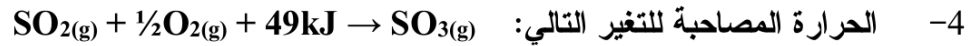
فإن حرارة التكوين القياسية لغاز ثاني أكسيد الكربون تساوي حرارة الاحتراق القياسية للكربون .

لأنه عند احتراق مول واحد من الكربون احتراقاً تاماً في كمية وفيرة من الأكسجين عند الظروف القياسية من الضغط ودرجة الحرارة يتكون مول واحد من ثاني أكسيد الكربون من عناصره الأولية في حالته القياسية وتنطلق نفس الكمية من الحرارة.



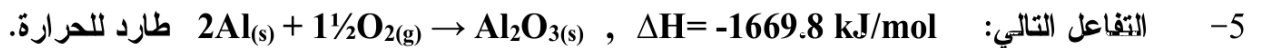
فإن حرارة الاحتراق القياسية للألومنيوم تساوي نصف حرارة التكوين القياسية لأكسيد الألومنيوم.

لأنه عند احتراق مولين من الألومنيوم احتراقاً تاماً في كمية وفيرة من الأكسجين عند الظروف القياسية من الضغط ودرجة الحرارة يتكون مول واحد من أكسيد الألومنيوم من عناصره الأولية في حالته القياسية وتنطلق نفس الكمية من الحرارة



لا تعتبر حرارة الاحتراق القياسية لغاز ثاني أكسيد الكبريت.

لأنها حرارة ممتصة وليست منطلقة



لأنه يطرد الحرارة إلى محيطه بقيمة ΔH ذات إشارة سالبة

-6 تفاعل حمض الأسيتيك مع الإيثانول لتكوين الإستر والماء يعتبر من التفاعلات اللاحرارية.

لأن كمية الحرارة اللازمة لتفكيك الروابط في جزيئات المتفاعلات تتعادل مع كمية الحرارة المصاحبة لتكوين الروابط في جزيئات النواتج فتكون $\Delta H = 0$.

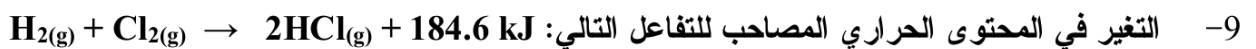


لا تعتبر حرارة احتراق قياسية للكربون.

لأن احتراق الكربون في هذا التفاعل غير تام لعدم وجود كمية وافرة من الأكسجين والدليل تكون غاز CO وليس غاز CO_2 .

-8 لا يحدث تغير في الإنثالبي في التفاعلات الكيميائية اللاحرارية.

لأن كمية الحرارة اللازمة لتفكيك الروابط في جزيئات المواد المتفاعلة تتعادل مع كمية الحرارة المصاحبة لتكوين الروابط في جزيئات النواتج. ولا يطرد النظام الحرارة للمحيط ولا يمتص حرارة من المحيط.



لا يسمى حرارة التكوين القياسية لغاز كلوريد الهيدروجين.



لأنها حرارة تكوين 2 مول من كلوريد الهيدروجين ولكي تكون قياسية يجب ان تكون المادة الناتجة واحد مول من كلوريد الهيدروجين انطلاقا من عناصره الأولية في الظروف القياسية من الضغط ودرجة الحرارة.



بنك أسئلة الكيمياء

المقارنة والجداول

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك الجزيئية 1-1

الأفلاك المهجنة 2-1

الوحدة الثانية: المحاليل

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل 2-2

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية 1-1

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك الجزيئية

الدرس (1-1)

السؤال السابع: أكمل الجداول التالية حسب المطلوب:

1 2 3 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	1 2 3 $\text{CH}_3\text{-C} \equiv \text{CH}$	وجه المقارنة
محوري	محوري وجانبي	نوع التداخل في ذرة الكربون (2)
تساهمية احادية (سيجما)	تساهمية احادية (سيجما)	نوع الروابط التساهمية التي تكونها ذرة الكربون (1)
10	6	عدد الروابط التساهمية سيجما في الجزيء
0	2	عدد الروابط التساهمية باي في الجزيء

ب- علما أن: (1H , 17Cl , 8O , 7N) أكمل الجدول التالي:

$\text{N} \equiv \text{N}$	$\text{O} = \text{O}$	$\text{Cl} - \text{Cl}$	$\text{H} - \text{Cl}$	الصيغة التركيبية وجه المقارنة
محوري وجانبي	محوري وجانبي	محوري	محوري	نوع التداخل بين الأفلاك (محوري-جانبي-محوري وجانبي)
$2p_x-2p_x$ للرابطة δ $2p_y-2p_y$ للرابطة π $2p_z-2p_z$ للرابطة π	$2p_y-2p_y$ للرابطة δ $2p_z-2p_z$ للرابطة π	$3p_z - 3p_z$	$1s-3p_z$	رموز فلكي التداخل
سيجما وباي	سيجما وباي	سيجما	سيجما	نوع الرابطة التساهمية (سيجما-باي - سيجما وباي)
1	1	1	1	عدد الروابط التساهمية سيجما
2	1	0	0	عدد الروابط التساهمية باي

ج - أكمل الجدول التالي حسب المطلوب:

وجه المقارنة	غاز الميثان	غاز الإيثين	غاز الإيثاين	البنزين
الصيغة التركيبية			$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	
عدد الروابط σ في الجزيء	4	5	3	12
عدد الروابط π في الجزيء	0	1	2	3

د - أكمل الجدول التالي حسب المطلوب:

وجه المقارنة		
عدد الروابط σ في الجزيء	11	6
عدد الروابط π في الجزيء	3	2

هـ - أكمل الجدول التالي حسب المطلوب:

وجه المقارنة	$\text{CH}_3-\overset{\overset{\text{O}}{\parallel}}{\underset{\underset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}}-\text{O}-\text{H}$	$\text{H}-\overset{\overset{2}{\text{C}}}{\equiv}\overset{\overset{1}{\text{C}}}{\text{H}}$
عدد الروابط باي π لذرة الكربون رقم (1)	1	2
عدد التداخلات المحورية في المركب	7	3

وجه المقارنة	الرابطية سيجما	الرابطية باي
نوع تداخل الأفلاك	محوري	جانبي
طول الرابطية وقوتها	قصيرة وقوية	طويلة وضعيفة
محور التداخل	محور التناظر	محور الأفلاك متوازيان



1 2 3 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	1 2 3 $\text{CH}_3\text{-C} \equiv \text{CH}$	وجه المقارنة
محوري	محوري وجانبي	نوع التداخل بين ذرتي الكربون (3-2)
تساهمية أحادية (سيجما)	تساهمية أحادية (سيجما) تساهمية ثلاثية (سيجما و 2π)	نوع الروابط التساهمية التي تكونها ذرة الكربون (3)

$\text{CH} \equiv \text{CH}$	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2$	وجه المقارنة
3	5	عدد الروابط سيجما في الجزيء
2	1	عدد الروابط باي في الجزيء

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك المهجنة

الدرس (1-2)

السؤال السابع: أكمل الجداول التالية حسب المطلوب:

أ-

1 2 3 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	1 2 3 $\text{CH}_3\text{-C} \equiv \text{CH}$	وجه المقارنة
محوري	محوري وجانبي	نوع التداخل في ذرة الكربون (2)
تساهمية أحادية (سيجما)	تساهمية أحادية (سيجما)	نوع الروابط التساهمية التي تكونها ذرة الكربون (1)
10	6	عدد الروابط التساهمية سيجما في الجزيء
0	2	عدد الروابط التساهمية باي في الجزيء
sp^3	sp	نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (2)

ب- أكمل الجدول التالي حسب المطلوب:

البنزين	غاز الإيثان	غاز الإيثين	غاز الميثان	وجه المقارنة
	$\text{H}-\text{C} \equiv \text{C}-\text{H}$			الصيغة التركيبية
12	3	5	4	عدد الروابط σ في الجزيء
3	2	1	0	عدد الروابط π في الجزيء
sp^2	sp	sp^2	sp^3	التهجين في ذرات كربون

ج - أكمل الجدول التالي حسب المطلوب:

		وجه المقارنة
6	11	عدد الروابط σ في الجزيء
2	3	عدد الروابط π في الجزيء
sp	sp^3	نوع التهجين في ذرة الكربون رقم 1
sp	sp	نوع التهجين في ذرة الكربون رقم 2
sp^3	sp^2	نوع التهجين في ذرة الكربون رقم 3
$sp - sp$ $p_y - p_y$ $p_z - p_z$	$sp^3 - sp$	رموز الأفلاك المتداخلة في الرابطة بين ذرتي الكربون (1) و (2)
2	0	عدد الأفلاك غير المهجنة حول ذرة الكربون رقم (1)



د - أكمل الجدول التالي حسب المطلوب:

وجه المقارنة	$\text{CH}_3 - \overset{\overset{2}{\text{C}}}{\underset{\underset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}} - \text{O} - \text{H}$	$\text{H} - \overset{\overset{2}{\text{C}}}{\equiv} \overset{\overset{1}{\text{C}}}{\text{H}}$
عدد الروابط باي π لذرة الكربون رقم (1)	1	2
عدد التداخلات المحورية في المركب	7	3
نوع التهجين لذرة الكربون رقم (2)	sp^3	sp
عدد الأفلاك غير المهجنة في ذرة الكربون رقم (2)	0 أو لا يوجد	2

وجه المقارنة	C_2H_4	C_2H_2
نوع التهجين	sp^2	sp
عدد الأفلاك المهجنة في كل ذرة كربون	3	2

وجه المقارنة	CH_4	Cl_2
عدد الروابط سيجما في الجزيء	4	1
عدد التداخلات المحورية في الجزيء	4	1

نوع التهجين في ذرة الكربون	sp^3	sp^2	sp
عدد الأفلاك المتداخلة	فلك واحد s وثلاثة أفلاك p	فلك واحد s وفلكين p	فلك واحد s وفلك واحد p
عدد التداخلات المحورية حول ذرة الكربون	4	3	2
نوع التداخل بين الذرات	محوري	محوري وجانبي	محوري وجانبي
الشكل الهندسي الأفلاك المهجنة	قمم هرم رباعي السطوح	مستوي مثلثي	خطي
الزوايا بين الأفلاك المهجنة	109.5°	120°	180°

وجه المقارنة	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2$	$\text{CH} \equiv \text{CH}$
عدد الروابط سيجما في الجزيء	5	3
عدد الروابط باي في الجزيء	1	2
نوع التهجين في كل ذرة كربون	sp^2	sp

الوحدة الثانية: المحاليل

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

الدرس (2-2)

د - الجدول التالي يوضح ذوبانية كبريتات الصوديوم في الماء عند درجات حرارة مختلفة:

المادة	الذوبانية (g / 100 g H ₂ O)		
	20°C	50°C	100°C
نترات الصوديوم (NaNO_3)	88	114	182

المطلوب:

- (1) أشرح ماذا يحدث لذوبانية نترات الصوديوم بارتفاع درجة الحرارة
تزداد الذوبانية بارتفاع درجة الحرارة
- (2) أذكر نوع العلاقة بين ذوبانية نترات الصوديوم ودرجة الحرارة؟
علاقة طردية
- (3) حدد نوع المحلول الناتج عند إذابة (75g) من نترات الصوديوم في (100g) ماء عند (20°C) **محلول غير مشبع**

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية

الدرس (1-1)

السؤال الثامن: قارن بين كل مما يلي

وجه المقارنة	التفاعلات الطاردة للحرارة	التفاعلات الماصة للحرارة
إشارة ΔH (موجبة - سالبة)	سالبة	موجبة
وجه المقارنة	$\Delta H > 0$	$\Delta H < 0$
	ماص للحرارة	طاردة للحرارة
التغير في الإنثالبي		
نوع التفاعل		



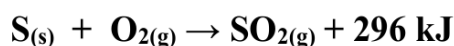
وجه المقارنة	الصوديوم الصلب	غاز ثاني أكسيد الكربون
المحتوي الحراري (صفر - لا يساوي صفر)	صفر	لا يساوي صفر

وجه المقارنة - مستعينا بالمعادلة $C_{(diamond)} \rightarrow C_{(graphite)}, \Delta H = -1.9 \text{ kJ}$	الجرافيت	الماس
المحتوي الحراري (أكبر - أقل)	أقل	أكبر

المقارنة	$CH_4(g) + 2O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l)$	$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$
نوع التغير الحراري (احتراق قياسية - تكوين قياسية)	احتراق قياسية $CH_4(g)$	احتراق قياسية $C(s)$ تكوين قياسية $CO_2(g)$

وجه المقارنة	$C_2H_6(g) + 86 \text{ kJ} \rightarrow 2C(s) + 3H_2(g)$	$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 393.5 \text{ kJ}$
نوع التفاعل	ماص للحرارة	طارد للحرارة
إشارة ΔH	موجبة	سالبة

7- التفاعل التالي يمثل حرارة التكوين القياسية لغاز ثاني أكسيد الكبريت:



فإذا علمت أن ($S = 32$) فإن :

وجه المقارنة	احتراق 32g من الكبريت	احتراق 16 g من الكبريت
قيمة ΔH	-296	-148

وجه المقارنة	$H_2O_2(l) \rightarrow 2H_2O(l) + O_2(g)$	$2C(s) + H_2(g) \rightarrow C_2H_2(g)$
نوع التغير الحراري (تفاعل قياسية - تكوين قياسية)	تفاعل قياسية	تكوين قياسية تفاعل قياسية



حرارة التكوين القياسية لأكسيد الالومنيوم	حرارة الاحتراق القياسية للألومنيوم	وجه المقارنة مستعينا بالمعادلة $4\text{Al(s)} + 3\text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3\text{(s)}, \Delta H^\circ = - 3340 \text{ kJ}$
- 1670 kJ/mol	- 835 kJ/mol	القيمة بالكيلو جول/مول



بنك أسئلة الكيمياء

ماذا يحدث

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك الجزيئية 1-1

الأفلاك المهجنة 2-1

الوحدة الثانية: المحاليل

الماء كمذيب قوي 1-1

المحاليل المائية 1-2

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل 2-2

تركيب المحاليل 2-3

الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل 2-4

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية 1-1

الأفلاك الجزيئية

الدرس (1-1)

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

السؤال السادس: ماذا يحدث في كل من الحالات التالية

- 1- تداخل فلكين ذريين رأساً لرأس على طول المحور الذي يصل بين نواتي الذرتين.
يحدث تداخل محوري وتكون رابطة تساهمية سيجما σ .
- 2- تداخل فلكين ذريين جنباً إلى جنب عندما يكون محورا الفلكين متوازيين.
يحدث تداخل جانبي وتكون رابطة تساهمية باي π .

الأفلاك المهجنة

الدرس (1-2)

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

السؤال السادس: ماذا يحدث في كل من الحالات التالية

- 1- اندماج فلك ذري واحد s مع ثلاثة أفلاك p في ذرة الكربون في مركب الميثان.
تكوين أربعة أفلاك مهجنة ويحدث تهجين من النوع sp^3 .
- 2- اندماج فلك ذري واحد s مع فلكين p في ذرة الكربون في مركب الإيثين.
تكوين ثلاثة أفلاك مهجنة ويحدث تهجين من النوع sp^2 .
- 3- اندماج فلك ذري واحد s مع فلك واحد p في ذرة الكربون.
تكوين فلكين مهجنين ويحدث تهجين من النوع sp في مركب الإيثاين.

الماء كمذيب قوي

الدرس (1-1)

الوحدة الثانية: المحاليل

السؤال السادس: ماذا تتوقع أن يحدث في الحالات التالية مع التفسير:

- 1- عند ارتباط ذرة الأكسجين مع ذرتي هيدروجين لتكوين جزئ الماء من حيث وجود الخاصية القطبية .
الحدث : توجد رابطة قطبية في الماء .
التفسير : بسبب اختلاف السالبية الكهربائية بين الأكسجين والهيدروجين ووجود الشكل الزاوي للجزيء وبالتالي فإن القطبية بين الرابطين (H-O) لا تلغي بعضها الآخر.
- 2- لمقدار درجة غليان الماء بالنسبة للمركبات المشابهة له في التركيب .
الحدث : تزداد درجة غليان الماء .

التفسير : لوجود روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء التي تعمل على تجمع الجزيئات فيما بينها.

الوحدة الثانية: المحاليل

الدرس (2-1) المحاليل المائية

السؤال الثامن : ماذا يحدث في كل من الحالات التالية مع تفسير السبب:

1- لمقدار إضاءة مصباح دائرة كهربائية بسيطة عند وضع محلول كلوريد الزئبق II في الكأس.

الحدث: يضيء المصباح إضاءة خافتة و ضعيفة.

التفسير: محلول كلوريد الزئبق II إلكتروليت ضعيف يتأين جزء قليل منه في الماء.

2- لإضاءة مصباح دائرة كهربائية بسيطة عند وضع محلول الجلوكوز في الكأس.

الحدث: لا يضيء المصباح.

التفسير: لعدم وجود أيونات حرة الحركة في المحلول فلا ينتقل التيار الكهربائي.

الوحدة الثانية: المحاليل

الدرس (2-2) العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

السؤال السادس: ماذا تتوقع أن يحدث في الحالات التالية مع التفسير:

1- إعادة الماء الساخن المستخدم في تبريد معدات المصانع إلى الأنهار مرة أخرى

التوقع : يحدث تلوث حراري لمياه الأنهار يؤثر سلباً على الحياة المائية / تموت الكائنات الحية/ يقل تركيز

الأكسجين

في مياه الأنهار.

التفسير: لأن الماء الساخن يؤدي لرفع درجة حرارة مياه النهر مما يؤدي إلى تقليل تركيز الأكسجين المذاب فيؤثر

سلباً على الحياة المائية .

2- لطعم المشروب الغازي عند ترك زجاجته مفتوحة لفترة طويلة.

التوقع : يتغير طعم المشروب.

التفسير: لأن زجاجات المياه الغازية تعبأ تحت ضغط عال من CO_2 في داخلها وعند فتح الزجاجاة يقل الضغط

الجزيئي للغاز على سطح المشروب فيقل تركيزه الذائب فيها لذلك يتغير طعم المشروب .

3- عند بذر السحب التي تحتوي على كتل من الهواء فوق المشبع ببخار الماء ببثورات من يوديد الفضة .

التوقع : تسقط الامطار الاصطناعية.

التفسير: تنجذب جزيئات الماء الى انيونات اليوديد مكونة قطرات مائية تعمل كبلورات بدء التبلور لجزيئات الماء الأخرى، وهكذا تنمو قطرات الماء وتكبر وتسقط على شكل امطار .

الوحدة الثانية: المحاليل

الدرس (3-2) تركيب المحاليل

السؤال السادس: ماذا تتوقع أن يحدث في الحالات التالية مع التفسير :

1 - لتركيز المحلول الناتج من إضافة 300 mL من الماء المقطر الى 300 mL من محلول حمض HCl تركيزه 2 M .

الحدث : يقل تركيز المحلول الى النصف (1M) .

التفسير : لأن إضافة الماء تزيد من حجم المحلول للضعف وبالتالي يقل تركيز المحلول للنصف.

لأن عدد مولات المادة المذابة يقل في وحدة الحجم من المحلول

2- لعدد مولات المادة المذابة في المحلول عند إضافة كمية من الماء لها .

الحدث : لا تتغير عدد المولات .

التفسير : لأن إضافة الماء يزيد من حجم المحلول ويقلل من تركيزه وبالتالي يبقى عدد مولات المادة المذابة ثابتا .

الوحدة الثانية: المحاليل

الدرس (4-2) الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل

السؤال السابع: ماذا يحدث في الحالات التالية مع التفسير :

1- للضغط البخاري للماء النقي عند اذابة مادة غير متطايرة وغير الكتروليتية فيه وتكوين محلول.

الحدث: يقل الضغط البخاري للمحلول عن الضغط البخاري للماء النقي .

التفسير: لان بعض جسيمات المذاب (غير المتطايرة) تحل محل بعض الجزيئات السطحية للماء النقي فيقل عدد

حزبات الماء التـ، يمكنها الانطلاة، فـ، الحالة الغازية .

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

الدرس (1-1) التغيرات الحرارية

السؤال السادس: ماذا تتوقع أن يحدث في كل من الحالات التالية

1. لنوع التفاعل الكيميائي من حيث التغير الحراري إذا كان (ناتجة ΔH) أكبر من (متفاعلة ΔH)

الحدث: يكون التفاعل ماص للحرارة .

التفسير: لأن قيمة التغير في الإنثالبي للمتفاعلات أقل من قيمة التغير في الإنثالبي للنواتج.

2. لنوع التفاعل الكيميائي من حيث التغير الحراري إذا كانت (ΔH) للتفاعل لها إشارة سالبة.

الحدث: يكون التفاعل طارد للحرارة.

التفسير: لأن قيمة التغير في الإنثالبي للمتفاعلات أكبر من قيمة التغير في الإنثالبي للنواتج.

3. لنوع التفاعل الكيميائي من حيث التغير الحراري إذا كانت قيمة التغير في الإنثالبي مساوية للصفر.

الحدث: يكون التفاعل لاجراري.

التفسير: لأن قيمة التغير في الإنثالبي للمتفاعلات تساوي قيمة التغير في الإنثالبي للنواتج .

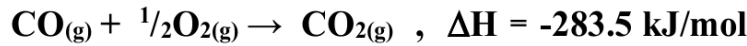
4. لدرجة حرارة الوسط المحيط عندما يتفاعل الهيدروجين مع الكربون لتكوين غاز الإيثاين طبقاً للمعادلة التالية:



الحدث: تنخفض حرارة الوسط المحيط.

السبب: لأن التفاعل ماص للحرارة حيث يمتص النظام الحرارة من محيطه.

5. لدرجة حرارة الوسط المحيط عند اتمام التفاعل التالي:



الحدث: ترتفع حرارة الوسط المحيط .

السبب: لان التفاعل طارد للحرارة حيث يطرد النظام الحرارة من محيطه.



بنك أسئلة الكيمياء

الرسم والأشكال البيانية

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك الجزيئية 1-1

الأفلاك المهجنة 2-1

الوحدة الثانية: المحاليل

المحاليل المائية 1-2

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل 2-2

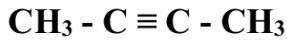
الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل 2-4

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك الجزيئية

الدرس (1-1)

السؤال الثامن : اكمل حسب المطلوب في الاسئلة التالية:

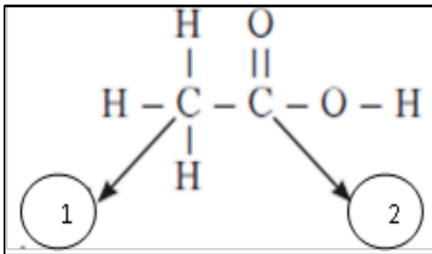


1 2

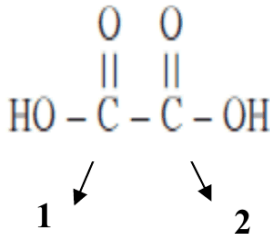
أولاً : الشكل المقابل يمثل الصيغة البنائية لمركب عضوي
والمطلوب : -

1- عدد الروابط سيجما δ في الجزيء يساوي .. 9 ..2- عدد الروابط باي π في الجزيء يساوي .. 2 ..

ثانياً: ادرس الصيغة الكيميائية البنائية التالية وهي لمركب حمض الأسيتيك
المطلوب :

1- عدد الروابط التساهمية (δ) في الجزيء يساوي -----7----- رابطة .2- عدد الروابط التساهمية (π) في الجزيء يساوي -----1----- رابطة.ثالثاً: من الشكل المقابل والذي يمثل الصيغة البنائية لحمض الاكساليك ($\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4$)

والمطلوب :

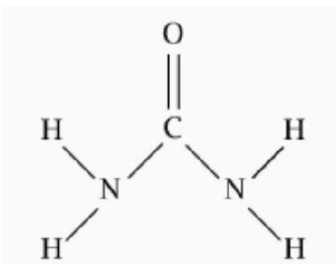


1 - عدد الروابط سيجما في الجزيء هو -----7-----

2 - عدد الروابط باي هو : -----2-----

رابعاً: من الشكل المقابل والذي يمثل الصيغة البنائية لليوريا ($\text{CO}(\text{NH}_2)_2$)

والمطلوب :



1 - عدد الروابط سيجما في الجزيء هو -----7-----

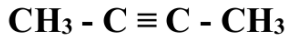
2 - عدد الروابط باي هو : -----1-----

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك المهجنة

الدرس (1-2)

السؤال الثامن : اكمل حسب المطلوب في الاسئلة التالية:



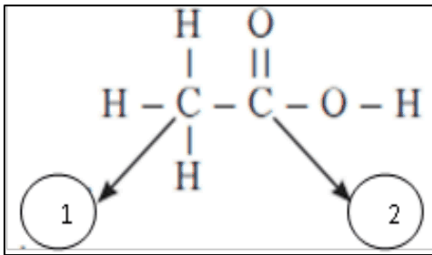
1 2

أولاً : الشكل المقابل يمثل الصيغة البنائية لمركب عضوي والمطلوب : -

- 1- نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (1) هو **.. sp^3 ..**
- 2- نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (2) هو **.. sp ..**
- 3- عدد الروابط سيجما δ في الجزيء يساوي **.. 9 ..**
- 4- عدد الروابط باي π في الجزيء يساوي **.. 2 ..**

ثانياً: ادرس الصيغة الكيميائية البنائية التالية وهي لمركب حمض الأسيتيك

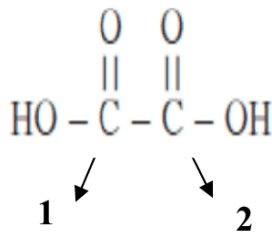
المطلوب :



- 1- عدد الروابط التساهمية (δ) في الجزيء يساوي **-----7-----** رابطة .
- 2- عدد الروابط التساهمية (π) في الجزيء يساوي **-----1-----** رابطة.
- 3- نوع التهجين في ذرة الكربون رقم 1 **----- sp^3 -----**
- 4- نوع التهجين في ذرة الكربون رقم 2 **----- sp^2 -----**
- 5- عدد الأفلاك المهجنة في ذرة الكربون رقم (1) هو : **-----4-----**
- 6- عدد الأفلاك المهجنة في ذرة الكربون رقم (2) هو : **-----3-----**

ثالثاً: من الشكل المقابل والذي يمثل الصيغة البنائية لحمض الاكساليك ($\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4$)

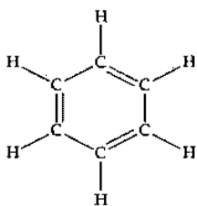
والمطلوب :



- 1- نوع التهجين لذرة الكربون رقم (1) هو : **----- sp^2 -----**
- 2- نوع التهجين لذرة الكربون رقم (2) هو : **----- sp^2 -----**
- 3- عدد الروابط سيجما في الجزيء هو **-----7-----**
- 4- عدد الروابط باي هو : **-----2-----**

رابعاً : من الشكل المقابل والذي يمثل الصيغة البنائية للبنزين (C_6H_6)

والمطلوب :

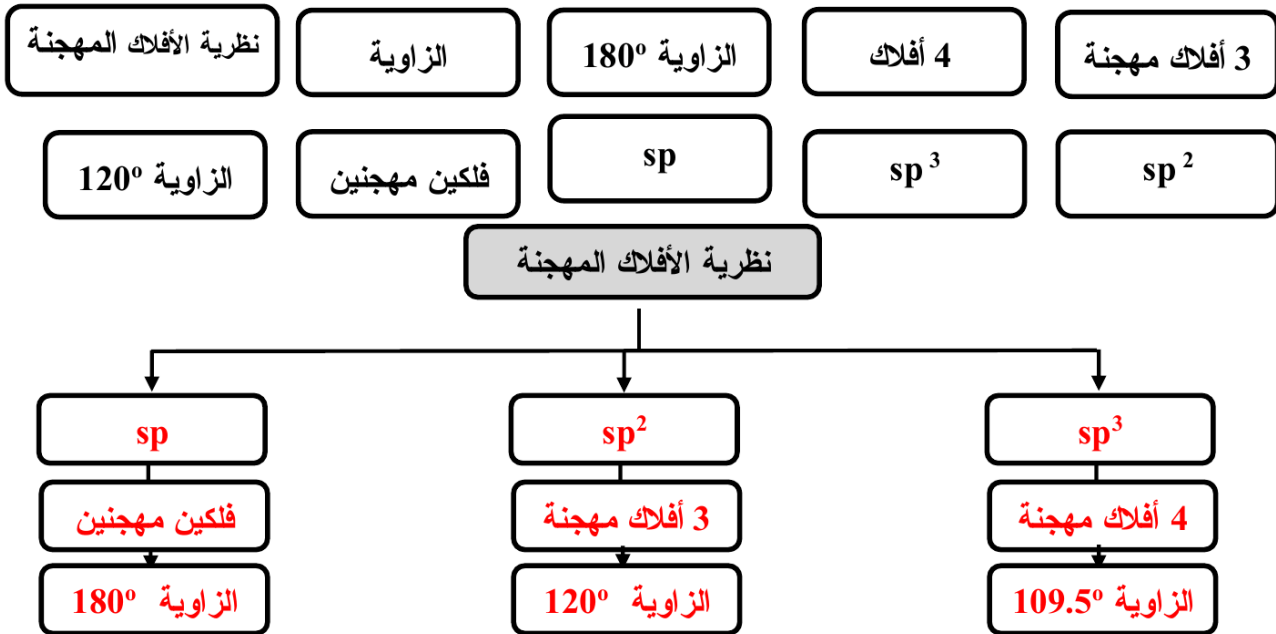


- 1- نوع التهجين لذرة الكربون هو : **----- sp^2 -----**
- 2- عدد الروابط سيجما في الجزيء هو **-----12-----**
- 3- عدد الروابط باي هو : **-----3-----**
- 4- عدد الروابط سيجما بين ذرات الكربون والهيدروجين هو **-----6-----**

5- عدد الروابط سيجما بين ذرات الكربون هو -----6-----

ز- أكمل المخطط الفارغ مستعينا بالمفاهيم العلمية الموجودة أمامك بوضعها في المربع المناسب لتحقيق

خريطة المفاهيم :

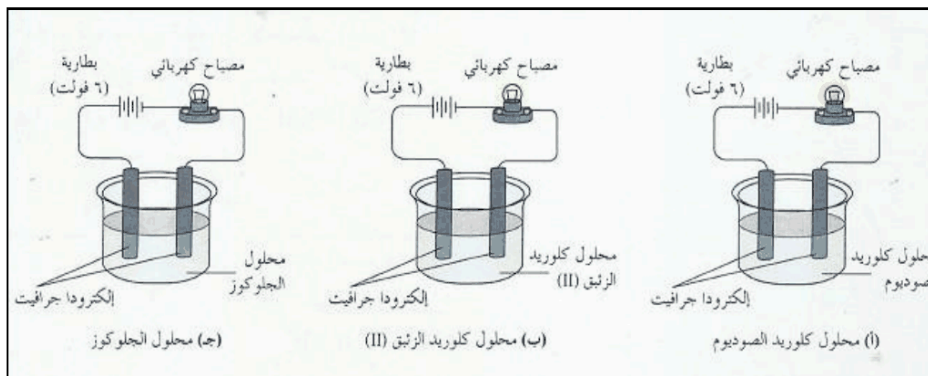


الوحدة الثانية: المحاليل

المحاليل المائية

الدرس (2-1)

السؤال السابع: ادرس الشكل التالي ثم أجب عن الأسئلة التالية:



أكمل الجدول التالي حسب المطلوب:

وجه المقارنة	المحلول (أ)	المحلول (ب)	المحلول (ج)
إضاءة المصباح عند غلق الدائرة (لا يضيء - ضعيفة - شديدة)	شديدة	ضعيفة	لا يضيء
نوع المحلول (الكتروليت قوي - الكتروليت ضعيف - غير الكتروليتي)	الكتروليت قوي	الكتروليت ضعيف	غير الكتروليتي
عدد الأيونات المنفصلة في المحلول (لا يوجد - عالية - منخفضة)	عالية	منخفضة	لا يوجد

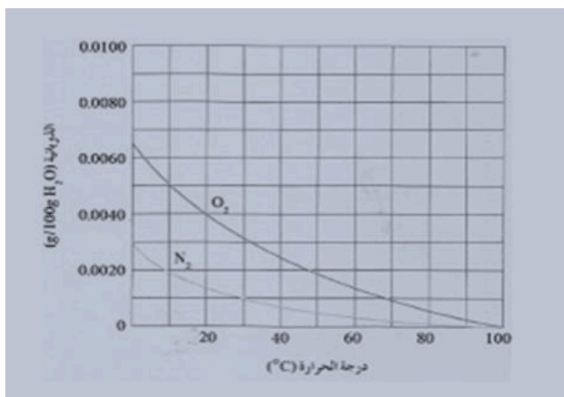
الوحدة الثانية: المحاليل

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

الدرس (2-2)

أ - مستعينا بالرسم البياني المقابل الذي يوضح ذوبانية غازي الأكسجين والنتروجين باعتبارهما المكونين الأساسيين للهواء الجوي عند درجات حرارة مختلفة:

اجب عن الاسئلة التالية:

1- استنتج ماذا يحدث لذوبانية غازي (O_2 ، N_2)

بارتفاع درجة الحرارة؟ **تقل الذوبانية بارتفاع درجة الحرارة**

2- من اجابتك بالخطوة (1) ما هي العلاقة بين ذوبانية الغازات ودرجة الحرارة؟ ولماذا؟

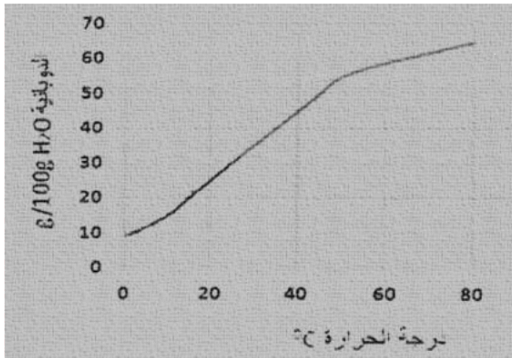
علاقة عكسية لأن ذوبانية الغازات تقل بارتفاع درجة الحرارة .

3 - أي الغازين أكثر ذوباناً في الماء عند درجة حرارة ($20^{\circ}C$) . **غاز الأكسجين**

4 - ما مقدار ذوبانية غاز الأكسجين في الماء عند ($70^{\circ}C$) {من قراءتك للمنحنى ؟ **$0.0010 \text{ g/100g H}_2\text{O}$** }

5 - ما قيمة درجة الحرارة التي عندها ذوبانية غاز النيتروجين أكبر ما يمكن ؟ **$0^{\circ}C$**

ب - المنحنى يمثل العلاقة بين ذوبانية كلورات البوتاسيوم ودرجة الحرارة وكمال العبارات التالية :



1- تقل ذوبانية كلورات البوتاسيوم في الماء (الساخن / البارد)

.....البارد.....

2- عملية ذوبان كلورات البوتاسيوم (ماصة / طاردة)

.....ماصة..... للحرارة .

3- المحلول الذي يحتوي على (11g / 100g H₂O) من كلورات

البوتاسيوم عند (0°C) يعتبر محلول (مشبع /

غير مشبع / فوق مشبع) فوق مشبع.....

4- استنتج العلاقة بين ذوبانية كلورات البوتاسيوم ودرجة الحرارة (طردية / عكسية)

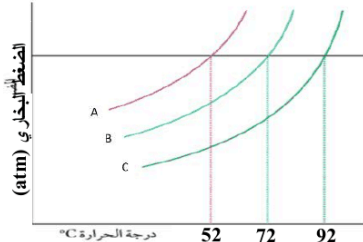
.....طردية.....

الوحدة الثانية: المحاليل

الحسابات المتعلقة بالخواص المجمعة للمحاليل

الدرس (4-2)

السؤال الثامن: أ - ادرس الرسم البياني المقابل ثم أكمل ما يلي:



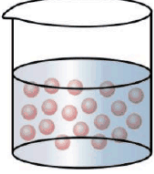
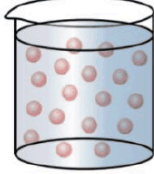
الشكل الذي أمامك يوضح العلاقة بين الضغط البخاري لمحلول

ما ذو تراكيز مختلفة ودرجة الحرارة ومن خلال الرسم فإن :

- المحلول الذي تتحول جزيئاته للحالة الغازية أولاً هو A
- المحلول الأعلى تركيزاً من بين المحاليل التالية هو C

ب - أكمل الفراغات في الجدول التالي حسب المطلوب :

أمامك إناءان حجمهما متساو , أذيبت كتل متساوية من السكر في حجمين مختلفين من الماء لعمل محلولين عند درجة حرارة معينة . والمطلوب: لاحظ الإناءين جيداً ثم أكمل الفراغات في الجدول التالي:

		وجه المقارنة
<u>أقل</u>	<u>أكبر</u>	حجم المحلول (أكبر - أقل - نفس الحجم)
<u>أكبر</u>	<u>أقل</u>	تركيز المحلول (أكبر - أقل - نفس التركيز)
<u>مركز</u>	<u>مخفف</u>	نوع المحلول (مركز - مخفف)
<u>أكبر</u>	<u>أقل</u>	درجة الغليان (أكبر - أقل)
<u>أقل</u>	<u>أكبر</u>	درجة التجمد (أكبر - أقل)



بنك أسئلة الكيمياء

المسائل

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الثانية: المحاليل

تركيب المحاليل 2-3

الحسابات المتعلقة بالخواص المجمععة للمحاليل 2-4

الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية

التغيرات الحرارية 1-1

السؤال الخامس: حل المسائل التالية:

1. احسب التركيز بالمولارية للمحلول الناتج عن إذابة 4 g من هيدروكسيد الصوديوم ($\text{NaOH} = 40 \text{ g/mol}$) في 100 mL من المحلول .
الحل

$$M = \frac{m_s}{V_L \times M_{WT}} = \frac{4}{0.1 \times 40} = 1M$$

2. ادرس الجدول التالي الذي يمثل محاليل مختلفة التركيز من الجلوكوز ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 = 180 \text{ g/mol}$) والمطلوب إكمال الجدول حسب المطلوب فيه:

M	V_L	n	ms
0.5	2	<u>1</u>	180
<u>0.4</u>	0.5	0.2	36
2	<u>0.25</u>	0.5	90
0.25	<u>1</u>	0.25	<u>45</u>

3. محلول قياسي لكاربونات الصوديوم حجمه (100 mL) وتركيزه (0.5 M) احسب حجم الماء اللازم إضافته إليه للحصول على محلول تركيزه (0.1 M) .

$$M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$$

$$100 \times 0.5 = 0.1 \times V_2$$

$$V_2 = 500 \text{ mL}$$

$$V = V_2 - V_1 = 500 - 100 = 400 \text{ ml}$$

4. احسب كتلة الماء اللازمة لإذابة (65.8 g) من أكسيد البوتاسيوم ($\text{K}_2\text{O} = 94 \text{ g/mol}$) وتكوين محلول تركيزه المولالي (1.27 m) .

$$Kg \text{ (solvent)} = \frac{m_s}{m \times M_{WT}} = \frac{65.8}{1.27 \times 94} = 0.55 \text{ Kg}$$

السؤال السادس: حل المسائل التالية:

1- أذيب (45 g) من سكر الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$ في (500 g) من الماء فإذا كان ثابت الغليان للماء يساوي (0.512 °C kg / mol) . احسب درجة غليان المحلول الناتج (C = 12 , H = 1 , O = 16)

$$\text{الحل} \quad M_{wt} = (6 \times 12) + (12 \times 1) + (6 \times 16) = 180 \text{ g/mol}$$

$$n = m_s / M_{wt} = 45 \text{ g} / 180 \text{ g/mol} = 0.25 \text{ mol}$$

$$m = n / \text{kg solvent}$$

$$m = 0.25 / 0.5 \text{ kg} = 0.5 \text{ mol/kg}$$

$$\Delta T_{bp} = K_{bp} \times m = 0.512 \times 0.5 = 0.256 \text{ °C}$$

$$\text{درجة غليان المحلول} = 100 + 0.256 = 100.256 \text{ °C}$$

2- حضر محلول بإذابة (20.8 g) من النفثالين ($C_{10}H_8 = 128$) في (100 g) من البنزين C_6H_6 فإذا علمت أن درجة غليان البنزين النقي (80.1 °C) درجة تجمد البنزين النقي (5.5 °C)

و المطلوب:

أولاً : حساب درجة تجمد المحلول إذا علمت أن ثابت تجمد البنزين ($K_{fp} = 5.2 \text{ °C kg / mol}$)

الحل

$$n = m_s / M_{wt} = 20.8 / 128 = 0.1625 \text{ mol}$$

$$m = n / \text{kg solvent} = 0.1625 / 0.1 \text{ kg} = 1.625 \text{ mol/kg}$$

$$\Delta T_{fp} = K_{fp} \times m = 5.2 \times 1.625 = 8.45 \text{ °C}$$

$$\text{درجة تجمد المحلول} = 5.5 - 8.45 = -2.95 \text{ °C}$$

ثانياً : حساب درجة غليان المحلول إذا علمت أن ثابت غليان البنزين $K_{bp} = 2.53 \text{ °C kg / mol}$

$$\Delta T_{bp} = K_{bp} \times m = 2.53 \times 1.625 = 4.11 \text{ °C}$$

$$\text{درجة غليان المحلول} = 80.1 + 4.11 = 84.21 \text{ °C}$$

3- يستخلص كحول اللوراييل من زيت جوز الهند ويستخدم في صناعة المنظفات الصناعية .

محلول مكون من (5 g) من كحول اللوراييل و (10 g) من البنزين يغلي عند (80.87 °C) فإذا كانت

درجة غليان البنزين النقي (80.1 °C) وثابت الغليان للبنزين = (2.53 °C kg / mol)

والمطلوب: احسب الكتلة الجزيئية للكحول

الحل

$$T_{bp} = 80.87 - 80.1 = 0.77^{\circ}\text{C}$$

$$\Delta T_{bp} = K_{bp} \cdot m$$

$$m = 0.77 / 2.53 = 0.304 \text{ mol/kg}$$

$$n = m \cdot \text{kg solvent} = 0.304 \cdot 0.01 = 0.003 \text{ mol}$$

$$M_{wt} = m_s / n = 5 / 0.003 = 1666.6 \text{ g/mol}$$

4- مادة كتلتها الجزيئية (254 g/mol) أذيت كتلة معينة منها في (45 g) إيثر فكان الارتفاع في درجة الغليان

$$(0.585^{\circ}\text{C}) \text{ احسب كتلة هذه المادة إذا علمت أن ثابت الغليان للإيثر } = 2.16^{\circ}\text{C kg/mol}$$

الحل

$$\Delta T_{bp} = K_{bp} \cdot m$$

$$m = 0.585 / 2.16 = 0.27 \text{ mol/kg}$$

$$m_s = m \cdot M_{wt} \cdot \text{Kg solvent} = 0.27 \cdot 254 \cdot 0.045 = 3.1 \text{ g}$$

5- إذا علمت أن محلول اليوريا في الماء الذي تركيزه (0.1 mol / kg) يغلي عند (100.052 °C)

فاحسب قيمة ثابت الغليان للماء

$$\Delta T_{bp} = 100.052 - 100 = 0.052^{\circ}\text{C}$$

الحل

$$\Delta T_{bp} = K_{bp} \cdot m$$

$$K_{bp} = 0.052 / 0.1 = 0.52^{\circ}\text{C kg/mol}$$

6- احسب كتلة الجليسرول $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$ اللازم إذابتها في (500 g) من الماء لكي يغلي المحلول الناتج عند

$$(100.208^{\circ}\text{C}) \text{ علماً بأن: (ثابت غليان الماء } = 0.52^{\circ}\text{C kg/mol} , \text{ H} = 1 , \text{ O} = 16 , \text{ C} = 12)$$

الحل

$$M_{wt} = (3 \times 12) + (1 \times 8) + (3 \times 16) = 92 \text{ g/mol}$$

$$\Delta T_{bp} = 100.208 - 100 = 0.208^{\circ}\text{C}$$

$$\Delta T_{bp} = K_{bp} \cdot m$$

$$m = 0.208 / 0.52 = 0.4 \text{ mol/kg}$$

$$m_s = m \cdot M_{wt} \cdot \text{Kg solvent} = 0.4 \cdot 92 \cdot 0.5 = 18.4 \text{ g}$$

7- أذيب (2.5 g) من مادة صلبة غير الكتروليتية غير متطايرة في (72 g) من مذيب فتجمد المحلول عند

$$4.79^{\circ}\text{C} \text{ احسب الكتلة الجزيئية للمذاب علماً بأن درجة تجمد المذيب النقي } (5.5^{\circ}\text{C}) \text{ وأن ثابت التجمد لهذا}$$

$$\text{المذيب يساوي } (5.1^{\circ}\text{C kg/mol}) .$$

الحل

$$\Delta T_{fp} = 5.5 - 4.79 = 0.71^\circ\text{C}$$

$$\Delta T_{fp} = K_{fp} \times m$$

$$m = 0.71 / 5.1 = 0.14 \text{ mol/kg}$$

$$m_s = m \times M_{wt} \times \text{Kg solvent}$$

$$M_{wt} = 2.5 / 0.14 \times 0.072 \text{ kg} = 248 \text{ g/mol}$$

8- أذيب (6.67 g) من مادة غير الكتروليتية وغير متطايرة في (20 g) من الماء فكانت درجة غليان المحلول تساوي (100.5 °C) فما الكتلة المولية لهذه المادة ؟ علماً بأن ثابت الغليان للماء يساوي (0.512°C/m)

الحل

$$\Delta T_{bp} = 100.5 - 100 = 0.5^\circ\text{C}$$

$$\Delta T_{bp} = K_{bp} \times m$$

$$m = 0.5 / 0.512 = 0.976 \text{ mol/kg}$$

$$m_s = m \times M_{wt} \times \text{Kg solvent}$$

$$M_{wt} = 6.67 / (0.976 \times 0.02) = 341.5 \text{ g/mol}$$

9- اذيب 49.63 g من مركب غير الكتروليتي في 1 kg ماء فاذا علمت أن درجة تجمد المحلول -0.27 °C وثابت تجمد الماء (1.86 °C kg / mol) احسب: 1- التركيز المولالي 2- الكتلة المولية للمذاب

الحل

$$\Delta T_{fp} = (0) - (-0.27) = 0.27^\circ\text{C}$$

$$\Delta T_{fp} = K_{fp} \times m$$

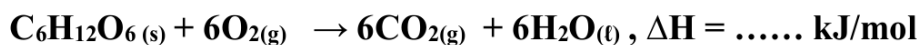
$$m = \frac{0.27}{1.86} = 0.145 \text{ m}$$

$$\Delta T_{fp} = \frac{K_{fp} \times m_s}{\text{kg} \times M_{wt}} \quad 0.27 = \frac{1.86 \times 49.63}{1 \times M_{wt}}$$

$$M_{wt} = \frac{1.86 \times 49.63}{1 \times 0.27} = 341.895 \text{ g/mol}$$

السؤال السابع: حل المسائل التالية

1) يحترق سكر الجلوكوز أثناء عملية التنفس في جسم الانسان طبقاً للمعادلة التالية



فاذا علمت ان حرارة التكوين القياسية لكل من الجلوكوز، ثاني اكسيد الكربون والماء هي على الترتيب



والمطلوب : حساب حرارة هذا التفاعل $(-1268, -393.5, -285.8) \text{ kJ/mol}$

$$\Delta H = \Delta H_{(\text{product})} - \Delta H_{(\text{reactant})} = [(6 \times -393.5) + (6 \times -285.5)] - [(1 \times -1268) + (6 \times 0)] = -2806 \text{ kJ}$$

(2) مستعينا بالمعادلة الحرارية التالية: $\text{N}_{2(\text{g})} + 3\text{H}_{2(\text{g})} \rightarrow 2\text{NH}_{3(\text{g})}$, $\Delta H = -92 \text{ kJ}$

احسب كمية الطاقة المنطلقة عند تكوين (60 g) من الامونيا (N = 14 , H = 1)

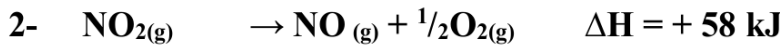
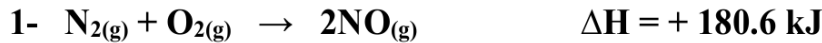
الحل

من المعادلة $2 \text{ mol NH}_3 = 2[(1 \times 14) + (3 \times 1)] = 34 \text{ g/mol} \rightarrow -92 \text{ kJ}$

(60 g) $\rightarrow X \text{ kJ}$

$$\text{كمية الطاقة المنطلقة (X)} = \frac{-92 \times 60}{34} = -162.3 \text{ kJ}$$

3 (مستعينا بالمعادلات الكيميائية الحرارية التالية:

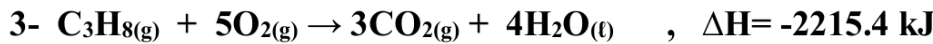
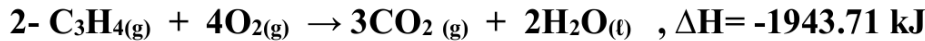
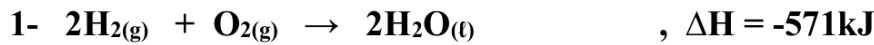


أحسب ما يلي: حرارة التفاعل التالي: $\frac{1}{2}\text{N}_{2(\text{g})} + \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{NO}_{2(\text{g})}$ $\Delta H = ?$

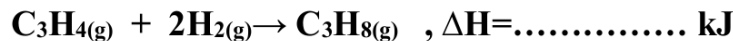
الحل: نضرب المعادلة رقم (1) $\times \frac{1}{2}$ والمعادلة رقم (2) $\times -1$ ثم الجمع جبريا



4 (مستعينا بالمعادلات الحرارية التالية:



احسب قيمة الطاقة المصاحبة للتفاعل التالي :

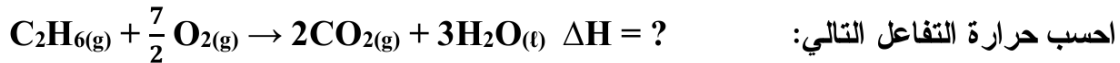
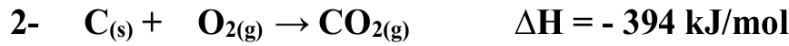
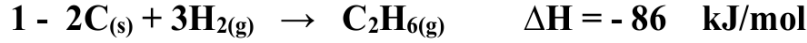


الحل - بضرب المعادلة رقم (1) $\times 1$ والمعادلة رقم (2) $\times 1$ والمعادلة رقم (3) $\times -1$ ثم الجمع جبريا

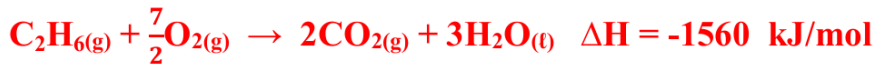




(5) مستعينا بالمعادلات الكيميائية الحرارية التالية:



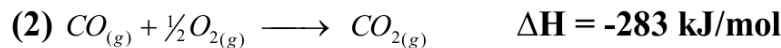
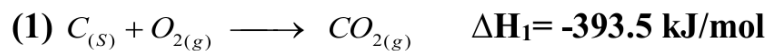
الحل - بضرب المعادلة رقم (1) × -1 والمعادلة رقم (2) × 2 والمعادلة رقم (3) × 3 ثم الجمع جبريا



(6) احسب حرارة تكوين أول أكسيد الكربون CO

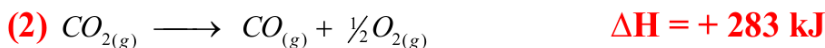


إذا علمت أن:

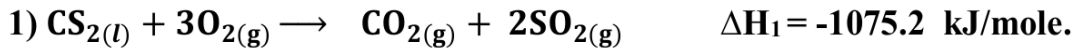


الحل :

للاوصول إلى المعادلة المطلوبة نقوم بعكس المعادلة (2) ثم جمعها على المعادلة الأولى (1):



(7) احسب حرارة تكوين ثاني كبريتيد الكربون CS₂ من المعلومات الآتية:



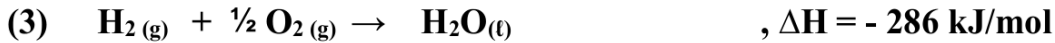
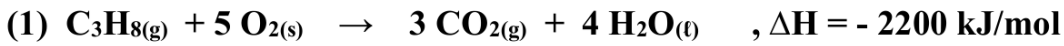
الحل : المعادلة المطلوبة هي معادلة تكوين CS_2 من عناصره الأولية.



نعكس المعادلة الأولى (1) وبضرب المعادلة الثالثة $\times 2$ ثم بجمع المعادلات الثلاث.

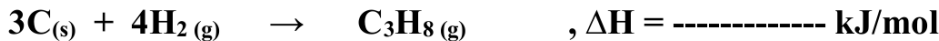


8 (مستعينا بالمعادلات الحرارية التالية :

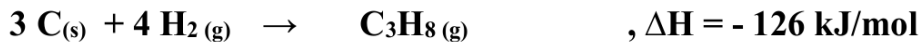
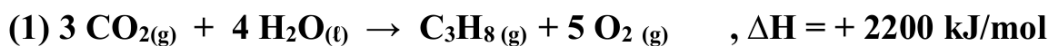


المطلوب - احسب حرارة التكوين القياسية لغاز البروبان C_3H_8

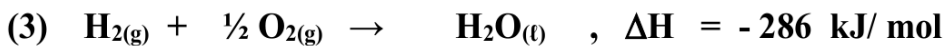
طبقا للمعادلة التالية :



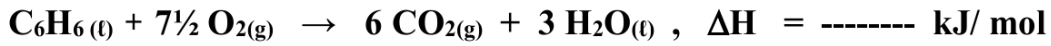
بضرب المعادلة 2×3 والمعادلة 3×4 ونقلب المعادلة 1 والجمع الجبري للمعادلات الناتجة



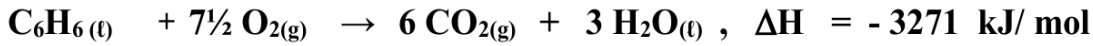
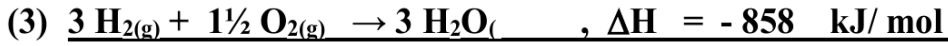
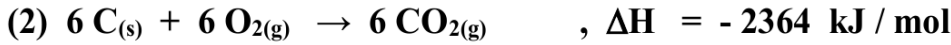
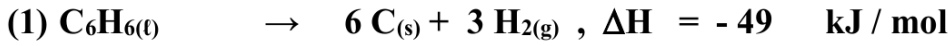
9 (ادرس المعادلات الحرارية التالية:



ومنها احسب حرارة الاحتراق القياسية للبنزين (C_6H_6) من المعادلة التالية :



- نقلب المعادلة 1 و نضرب المعادلة 6×2 والمعادلة 3×3 والجمع الجبري للمعادلات الناتجة



السؤال التاسع: اكتب المعادلات الكيميائية الحرارية الموزونة للتفاعلات التالية:

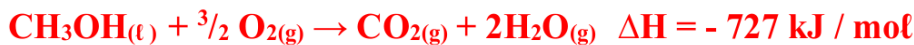
1. تفاعل النتروجين مع الأكسجين لتكوّن 1mol من أكسيد النيتريك (NO) يحتاج إلى 90.37kJ .



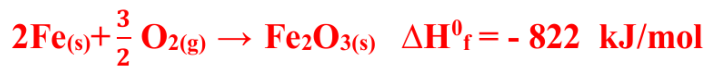
2. تكوين ثاني أكسيد الكربون CO₂ من عناصره الأولية وانطلاق طاقة حرارية مقدارها 394 kJ .



3. احتراق 1mol من الميثانول (CH₃OH) احتراقاً تاماً يعطي كمية من الحرارة مقدارها (727 kJ).



4. تكون مول واحد من أكسيد الحديد III (Fe₂O₃) علماً بأن $(\Delta H_f^\circ = -822 \text{ kJ/mol})$



5. احتراق مول من أول أكسيد الكربون CO في وفرة من الأكسجين علماً بأن الطاقة المصاحبة للتفاعل 283 kJ .



6. تكوين مول واحد من غاز ثالث أكسيد الكبريت SO₃ من عناصره الأولية علماً بأن $\Delta H = -395 \text{ kJ/mole}$



7. تفاعل غاز أول أكسيد الكربون مع غاز الأكسجين لتكوين غاز ثاني أكسيد الكربون علماً بأن حرارة التفاعل

القياسية لهذا التفاعل تساوي -566 kJ



8. احتراق مول من غاز الميثان CH₄ (مركب عضوي)، لتكوين غاز CO₂ والماء السائل الطاقة المصاحبة 890 kJ .



9. حرارة احتراق الألومنيوم القياسية، الطاقة المصاحبة 835 kJ





10. حرارة التكوين القياسية لأكسيد الألمنيوم، الطاقة المنطلقة 1670 kJ :





بنك أسئلة الكيمياء

التوصيل

الصف الحادي عشر العلمي ، الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الثانية: المحاليل

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

2-2

الوحدة الثانية: المحاليل

العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل

الدرس (2-2)

ج- اختر من المجموعة (B) النوع المناسب للمجموعة (A) بوضع رقمه في المكان المناسب :

إذا علمت ان ذوبانية مادة كلوريد الصوديوم عند درجة حرارة 20°C تساوي $(36.2\text{g}/100\text{gH}_2\text{O})$

الرقم المناسب	المجموعة (A)	الرقم	المجموعة (B)
(2)	نوع المحلول الناتج من إذابة (36.2g) من مادة كلوريد الصوديوم في (100g) من الماء عند 20°C	1	محلول غير مشبع
(3)	نوع المحلول الناتج من تسخين محلول كلوريد الصوديوم والذي يحتوي على (39g) منه في (100 g) من الماء ثم تبريد المحلول تدريجياً دون رج أو تقليب .	2	محلول مشبع
		3	محلول فوق مشبع



بنك أسئلة الكيمياء

أسئلة متنوعة

الصف الحادي عشر العلمي · الفترة الدراسية الأولى

مع الإجابات

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

الأفلاك الجزيئية 1-1



الأفلاك الجزيئية

الدرس (1-1)

الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة

السؤال العاشر

ضع خطأ تحت الجمل أو الرموز التي لها صلة بالعبارة الرئيسة في الجدول التالي:

1- الرابطة باي:

π	تداخل محوري	الرابطة في جزيء H_2
الرابطة التساهمية الأحادية	δ	<u>توجد في الرابطة التساهمية الثنائية</u>
<u>توجد في الرابطة التساهمية الثلاثية</u>	<u>رابطة سهولة الكسر</u>	<u>تداخل جانبي</u>