

العام الدراسي : 2025 / 2024

محمد العربي الغنيمي

كيمياء الصف العاشر

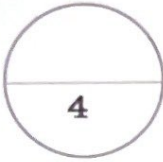
صفحات الإختبار : 13 - 28

الفئة الدراسية الثانية

الزمن : 20 دقيقة

إختبار القصير الأول (1)

الدرجة



اسم الطالب / م / حسن / شمر / الصف : 10 /

(3 x 1/2)

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علميًا:

1- عند اضافة الـ **يود** إلى **النشا** يظهر اللون **البنفسجي** كدليل لحدوث التفاعل الكيميائي

2- المعادلة الكيميائية التي تعبر عن **الصيغ الكيميائية** الصحيحة للمواد المتفاعلة والناجمة بدون الإشارة إلى

الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والناجمة تسمى **المعادلات اطيوكية**

3- طبقا للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات **غير متجانسة**

بينما تفاعل تحضير غاز الأمونيا من الهيدروجين و النيتروجين من التفاعلات **الحامضية**

(1 X 1)

السؤال الثاني :

أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :

يعتبر قطع الأشجار تغير فيزيائي بينما احتراق الخشب تغير كيميائي

قطع الأشجار لا يحدث تغير في تركيب المادة فيزيائي

احتراق الخشب يحدث تغير في تركيب المادة وينتج منه مادة جديدة كيميائي

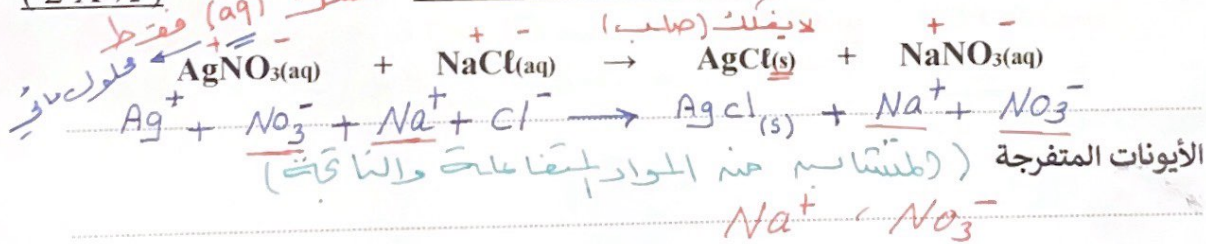
(1 X 1/2)

ب- زن المعادلة التالية



(2 X 1/2)

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة :



المعادلات الأيونية النهائية : $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl}$

العام الدراسي : 2025 / 2024

محمد العربي الغنيمي

كيمياء الصف العاشر

صفحات الإختبار : 13 - 28

الفئة الدراسية الثانية

الزمن : 20 دقيقة

إختبار القصير الأول (2)

الدرجة

4

اسم الطالب / م / حسن الشمري الصف : 10 /

(3 x 1/2)

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علميًا:

1- التغير في صفات المواد المتفاعلة وظهور صفات جديدة في المواد الناتجة يعرف باسم التفاعل الكيميائي

2- إذا وصل قطبان من نحاس (Cu) و خارصين (Zn) مغموسين بمحلول حمض الكبريتيك (H₂SO₄) المخفف بمصباح صغير فإنه يضيئ بضوء ودليل حدوث هذا التفاعل الكيميائي هو سريان تيار كهربائي

3- تسمى الأيونات التي لا تشارك أو لا تتفاعل خلال التفاعل الكيميائي الأيونات المتفرجة

(1 X 1)

السؤال الثاني :

أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :

تزداد خصوبة الأرض الصحراوية عند حدوث البرق و سقوط المطر

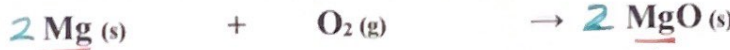
لأن البرق يعمل على تكوين أكاسيد النيتروجين (NO₂ , NO)

ينمو النبات في مياه الأمطار ويكونان أمطار حمضية تزيد من حمضية التربة

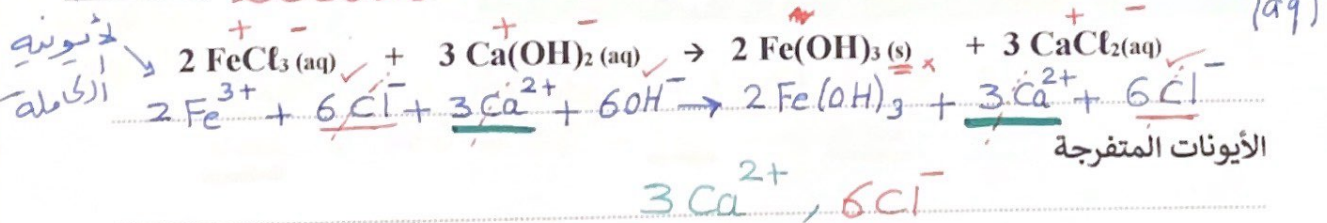
(1 X 1/2)

بسم دائما قبل الإجابة (الفرز)

ب- زن المعادلة التالية



ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة : مع حفظ التكافؤات (2 X 1/2)



الأيونات المتفرجة :



العام الدراسي : 2025 / 2024

محمد العربي الغنيمي

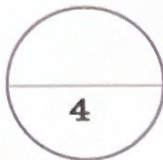
كيمياء الصف العاشر

صفحات الاختبار : 13 - 28

الفئة الدراسية الثانية

الزمن : 20 دقيقة

إختبار القصير الأول (3)



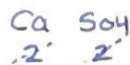
الدرجة

اسم الطالب / ٢ / مشعل بن مشعل / الصف : 10 /

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية بوضع علامة V في المربع المجاور: (3 X 1/2)

1- إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث تفاعل كيميائي :

☐ تصاعد غاز ☒ تبخر المادة ☐ تكون راسب ☐ تغير لون المحلول



2- الصيغة الكيميائية لمركب كبريتات الكالسيوم هي :

☒ CaSO4 ☐ K2SO4 ☐ Ca(NO3)2 ☐ CaCO3

3- التفاعلات التي تتم بين محلولين مائين مختلفين وينتج عنهما مادة صلبة تظهر في صورة راسب تسمى

☐ التفاعلات المتجانسة ☐ التفاعلات العكسية ☒ تفاعلات الترسيب ☐ تغيرات فيزيائية

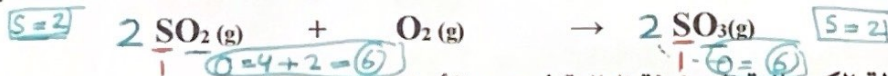
السؤال الثاني :

أ - اختر من المجموعة (ب) ما يناسب المجموعة (أ) بوضع الرقم المناسب بين القوسين (4 X 1/4)

الجمجمة (ب)	م	الجمجمة (أ)	م
تفاعل متجانس	1	صدأ الحديد و تعفن الخبز	(4)
تفاعل غير متجانس	2	انصهار الحديد و ذوبان الجليد	(3)
تغير فيزيائي	3	تسخين برادة الحديد و الكبريت الصلب لتكوين كبريتيد الحديد الصلب	(1)
تغير كيميائي	4	تفكك كربونات الكالسيوم الصلبة إلى أكسيد الكالسيوم الصلب و غاز ثاني أكسيد الكربون	(2)

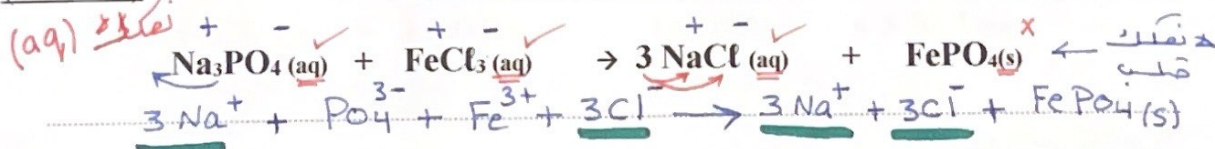
ب - زن المعادلة التالية

(1 X 1/2)

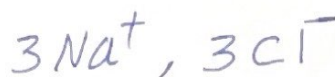
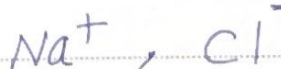


(2 X 1/2)

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة :



الأيونات المتفرجة



العام الدراسي : 2025 / 2024

محمد العربي الغنيمي

كيمياء الصف العاشر

صفحات الاختبار : 13 - 28

الفترة الدراسية الثانية

الزمن : 20 دقيقة

اختبار القصير الأول (4)

الدرجة

4

الصف : 10 /

اسم الطالب / م / منى /

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية بوضع علامة V في المربع المجاور: (3 X ½)

1- عند اضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي يُستدل عليه ب:

☐ ظهور لون جديد ☐ سريان تيار كهربائي ☒ اختفاء لون البروم ☐ ظهور راسب

ملاحظة فيها بروم !

2- الصيغة الكيميائية (NH_4NO_3) لمركب كيميائي يسمى:

☐ نيتريد الهيدروجين ☒ نترات الأمونيوم ☐ فوسفات الصوديوم ☐ نيتريت الامونيوم

3- المادة الصلبة المتكونة عند تفاعل محلولين مائين لمالحين مختلفين تسمى :

☐ العامل الحفاز ☐ المعامل ☒ الراسب ☐ الأيونات المتفرجة

(1 X 1)

اهو قاتل صلب
ليس يقول ؟

السؤال الثاني :

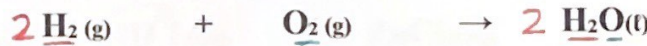
أ - علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :

التفاعل $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$ يُعتبر من التفاعلات المتجانسة

لأنه المواد المتفاعلة والنواتج في حالة فيزيائية واحدة

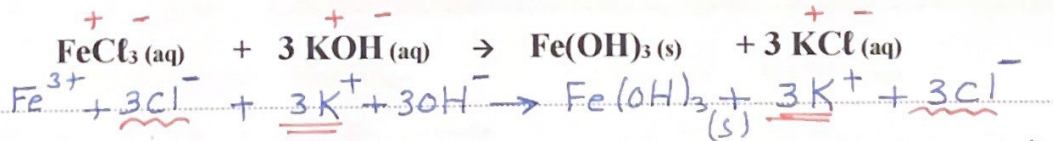
(1 X ½)

ب - زن المعادلة التالية



(2 X ½)

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة :



الأيونات المتفرجة

