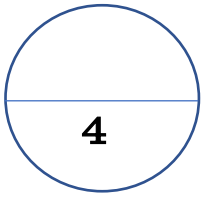
كيمياء الصف العاشر | محمد العربي الغنيمي | العام الدراسي : 2025 / 2024

الفترة الدراسية الثانية | صفحات الإختبار : 13 – 28

إختبار القصير الأول (1) | الزمن : 20 دقيقة | الدرجة



اسم الطالب / ..... الصف : 10 / .....

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علميًا: (3 x ½)

1- عند اضافة اليود إلى النشا يظهر اللون ----------كدليل لحدوث التفاعل الكيميائي

2 - المعادلة الكيميائية التي تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والناتجة بدون الإشارة إلى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والناتجة تسمى ----------

3 – طبقا للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات ----------

بينما تفاعل تحضير غاز الأمونيا من الهيدروجين و النيتروجين من التفاعلات ----------

السؤال الثاني : (1 X 1)

أ - علل لما يأتي تعليلًا علميًا صحيحًا :

يعتبر قطع الأشجار تغير فيزيائي بينما احتراق الخشب تغير كيميائي

ب – زن المعادلة التالية (1 X ½)

$$Zn_{(s)} + HC\ell_{(aq)} \rightarrow ZnC\ell_{2(aq)} + H_{2(g)}$$

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة : (2 X ½)

$$AgNO_{3(aq)} + NaC\ell_{(aq)} \rightarrow AgC\ell_{(s)} + NaNO_{3(aq)}$$

.....

الأيونات المتفرجة

.....

كيمياء الصف العاشر | محمد العربي الغنيمي | العام الدراسي : 2025 / 2024

الفترة الدراسية الثانية | صفحات الإختبار : 13 – 28

إختبار القصير الأول (2) | الزمن : 20 دقيقة | الدرجة 4

اسم الطالب / ..... الصف : 10 / .....

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علميًا: (3 x ½)

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

2 - إذا وصل قطبان من نحاس (Cu) و خارصين (Zn) مغموسين بمحلول حمض الكبريتيك (H_2SO_4) المخفف بمصباح صغير فإنه يضيئ و دليل حدوث هذا التفاعل الكيميائي هو ----------

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

السؤال الثاني : (1 X 1)

أ - علل لما يأتي تعليلًا علميًا صحيحًا :

تزداد خصوبة الأرض الصحراوية عند حدوث البرق و سقوط المطر

ب – زن المعادلة التالية (1 X ½)

$$Mg_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow MgO_{(s)}$$

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة : (2 X ½)

$$2\ FeCl_{3(aq)} + 3\ Ca(OH)_{2(aq)} \rightarrow 2\ Fe(OH)_{3(s)} + 3\ CaCl_{2(aq)}$$

.....

الأيونات المتفرجة

.....

كيمياء الصف العاشر | محمد العربي الغنيمي | العام الدراسي : 2025 / 2024

الفترة الدراسية الثانية | صفحات الإختبار : 13 – 28

إختبار القصير الأول (3) | الزمن : 20 دقيقة | الدرجة 4

اسم الطالب / ..... الصف : 10 / .....

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

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 :

❐ $CaCO_3$ ❐ $Ca(NO_3)_2$ ❐ K_2SO_4 ❐ $CaSO_4$

3- التفاعلات التي تتم بين محلولين مائيين 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 (4X¼)

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

ب – زن المعادلة التالية (1 X ½)

$$SO_{2\,(g)} + O_{2\,(g)} \rightarrow SO_{3(g)}$$

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة : (2 X ½)

$$Na_3PO_{4\,(aq)} + FeCl_{3\,(aq)} \rightarrow 3\,NaCl_{\,(aq)} + FePO_{4(s)}$$

.....

الأيونات المتفرجة

.....

كيمياء الصف العاشر | محمد العربي الغنيمي | العام الدراسي : 2025 / 2024

الفترة الدراسية الثانية | صفحات الإختبار : 13 – 28

إختبار القصير الأول (4) | الزمن : 20 دقيقة | الدرجة 4

اسم الطالب / ..... الصف : 10 / .....

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

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

❐ ظهور لون جديد ❐ سريان تيار كهربائي ❐ اختفاء لون البروم ❐ ظهور راسب

2- الصيغة الكيميائية (NH_4NO_3) لمركب كيميائي يسمى:

❐ نيتريد الهيدروجين ❐ نيترات الأمونيوم ❐ فوسفات الصوديوم ❐ نيتريت الامونيوم

3- المادة الصلبة المتكونة عند تفاعل محلولين مائيين لملحين مختلفين تسمى :

❐ العامل الحفاز ❐ المُعامِل ❐ الراسب ❐ الأيونات المتفرجة

السؤال الثاني : (1 X 1)

أ - علل لما يأتي تعليلًا علميًا صحيحًا :

التفاعل $2NH_{3\,(g)}$ → $N_{2\,(g)} + 3H_{2\,(g)}$ يُعتبر من التفاعلات المتجانسة

ب – زن المعادلة التالية (1 X ½)

$$H_{2\,(g)} + O_{2\,(g)} \rightarrow H_2O_{(\ell)}$$

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة : (2 X ½)

$$FeCl_{3\,(aq)} + 3\,KOH_{(aq)} \rightarrow Fe(OH)_{3\,(s)} + 3\,KCl_{(aq)}$$

.....

الأيونات المتفرجة

.....

كيمياء الصف العاشر | محمد العربي الغنيمي | العام الدراسي : 2025 / 2024

الفترة الدراسية الثانية | صفحات الإختبار : 13 – 28

إختبار القصير الأول (5) | الزمن : 20 دقيقة | الدرجة 4

اسم الطالب / ..... الصف : 10 / .....

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علميًا: (3 x ½)

1 - يتكون راسب أبيض من ---------- عند تفاعل محلول نيترات الفضة ($AgNO_3$) مع محلول كلوريد الصوديوم ($NaC\ell$)

2 – المادة التي تغير من سرعة التفاعل الكيميائي ولا تشترك فيه تسمى ----------

3 - طبقا للحالة الفيزيائية للمواد التفاعل الكيميائي التالي

$Zn_{(s)} + 2HC\ell_{(aq)} \rightarrow ZnC\ell_{2(aq)} + H_{2(g)}$ من التفاعلات الكيميائية ----------

السؤال الثاني : أ – أكمل الجدول التالي (4 X ¼)

الاسم	كاتيون الألمنيوم	.....	هيدروكسيد الباريوم	.....
الصيغة الكيميائية	.....	F^-	.....	Mg_3N_2

ب – زن المعادلة التالية (1 X ½)

$$H_2S_{(g)} + AgNO_{3(aq)} \rightarrow Ag_2S_{(s)} + HNO_{3(aq)}$$

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة : (2 X ½)

$$(NH_4)_2S_{(aq)} + Co(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow CoS_{(s)} + 2\,NH_4NO_{3(aq)}$$

.....

الأيونات المتفرجة

.....

كيمياء الصف العاشر | محمد العربي الغنيمي | العام الدراسي : 2025 / 2024

الفترة الدراسية الثانية | صفحات الإختبار : 13 – 28

إختبار القصير الأول (6) | الزمن : 20 دقيقة | الدرجة 4

اسم الطالب / ..... الصف : 10 / .....

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

1- عند اشعال شريط من المغنسيوم في الهواء الجوي $2Mg_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow 2MgO_{(s)}$ يُستدل عليه بـ :

❐ ظهور لون جديد ❐ اختفاء لون البروم

❐ ظهور شرارة أو وميض ❐ ظهور راسب

2- الصيغة الكيميائية (H_2O_2) لمركب كيميائي يسمى :

❐ الماء ❐ فوق أكسيد الهيدروجين ❐ أكسيد الهيدروجين ❐ الأمونيا

3- تفاعل الحمض العضوي مع الكحول لتكوين الاستر و الماء من التفاعلات :

❐ المتجانسة الغازية ❐ المتجانسة السائلة

❐ المتجانسة الصلبة ❐ الغير متجانسة

السؤال الثاني : (1 X 1)

أ - علل لما يأتي تعليلًا علميًا صحيحًا :

التفاعل $2Na_{(s)} + 2H_2O_{(\ell)} \rightarrow 2NaOH_{(aq)} + H_{2(g)}$ يُعتبر من التفاعلات الغير المتجانسة

ب – زن المعادلة التالية (1 X ½)

$$KC\ell O_{3\,(s)} \rightarrow KC\ell_{(s)} + O_{2\,(g)}$$

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة : (2 X ½)

$$Na_2SO_{4\,(aq)} + CaC\ell_{2\,(aq)} \rightarrow 2\,NaC\ell_{(aq)} + CaSO_{4(s)}$$

.....

الأيونات المتفرجة

.....