

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج إثرائي للاختبار التقويمي الأول

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف العاشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

تعريف وتعاليل	1
بنك اسئلة	2
مذكرة كيمياء	3
مذكرة كيمياء فصل ثاني	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

المجال الدراسي : كيمياء
الصف : الثاني عشر
الزمن : 20 دقيقة

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة
ثانوية
التعليمية

امتحان قصير للفترة الثانية
للعام الدراسي 2023 - 2022

السؤال الأول

أ- أكمل العبارات التالية :- :

(3×0.5)

1. عند إضافة محلول نترات الفضة الى محلول كلوريد الصوديوم يحدث تفاعل كيميائي دلالاته

ظهور لون جديد. اختفاء اللون تصاعد غاز. تكون راسب

موقع
المنهج الكويتية
almanahi.com/kw

2. الصيغة الكيميائية لمحلول كلوريد المغنيسيوم :-

$SO_3(aq)$ $MgCl_2(aq)$ $CO_2(g)$ $CaCl_2(aq)$

3. المادة التي تغير من سرعة التفاعل ولا تشارك فيه تسمى ب:

ايون متفرج عامل حفاز
 عامل مختزل. الحرارة

السؤال الثاني:- أ- عللي لما يلي تعليلا علميا سليما:

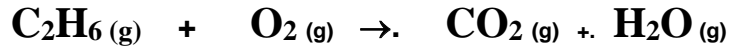
(1×1)

- يعتبر هضم الطعام تغير كيميائي.

.....

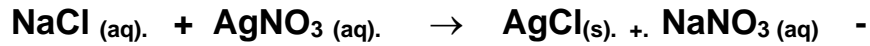
ب - زن المعادلة الكيميائية التالية:

(0.5×1).



.....

ج- عيني الايونات المتفرجة. واكتبي المعادلة الايونية النهائية:



(1×1)

الايونات المتفرجة:-

.....

المعادلة الايونية النهائية

.....

(1×2)

المجال الدراسي : كيمياء
الصف : الثاني عشر
الزمن : 20 دقيقة

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة
التعليمية
ثانوية

امتحان قصير للفترة الثانية
للعام الدراسي 2023 - 2022

السؤال الأول

أ- أكمل العبارات التالية :- :

(3×0.5)

4. عند إضافة الخارصين الى محلول حمض الهيدروكلوريك يحدث تفاعل كيميائي وتكون دلالاته:-

ظهور لون جديد. اختفاء اللون تصاعد غاز. تكون راسب

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

5. الصيغة الكيميائية لغاز اول أكسيد الكربون :-

$SO_3(aq)$ $SO_2(g)$ $CO_2(g)$ $CO(g)$

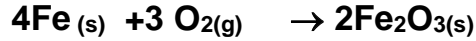
6. لوزن المعادله التاليه. $N_2 + 3 H_2 \rightarrow 2 NH_3$ ---- نضيف عدد مولات من ال N_2 يساوي:

2. 1. 6. 3

السؤال الثاني:- أ- عللي لما يلي تعليلا علميا سليما:

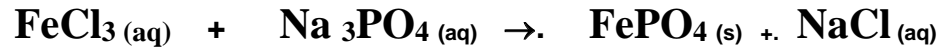
(1×1)

- يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات الغير المتجانسه

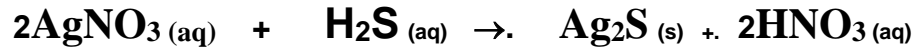


ب - زن المعادله الكيميائيه التاليه

(0.5×1).



ج- عيني الايونات المتفرجه. وكتبى المعادله الايونيه النهائيه:



(1×1)

الايونات المتفرجه:-

المعادله الايونيه النهائيه

(1×2)

