

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



إبراهيم عبده

الملف اختبار قصير

موقع المناهج ← ملفات الكويت التعليمية ← الصف العاشر ← كيمياء ← الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

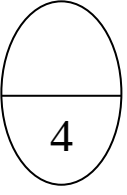
[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

<a href="#">مذكرة المثالي الإثرائية</a>	1
<a href="#">تعريف وتعاليل</a>	2
<a href="#">بنك اسئلة</a>	3
<a href="#">مذكرة كيمياء</a>	4
<a href="#">مذكرة الورقة التقويمية</a>	5



الدرجة

العام الدراسي 2026/2025

(الاختبار من 12 إلى 28)

كيمياء الصف العاشر  
الفترة الدراسية الثانية  
اختبار قصير أول ( 1 )

السؤال الأول :-

اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- ( 3×1/2 )

1 - الصيغة الكيميائية لمركب كبريتيد الصوديوم هي :  
 $\text{Na}_2\text{CO}_3$    $\text{Na}_2\text{S}$    $\text{Na}_2\text{SO}_4$    $\text{Na}_2\text{SO}_3$

2 - أحد التغيرات التالية لا تدل علي حدوث تفاعل كيميائي :

تبخر المادة  تكون راسب  تصاعد غاز  إختفاء لون

3- التفاعلات التي تتم بين محلولين وينتج عنها تصاعد غاز هي تفاعلات:  
 متجانسة  تكوين راسب  تكوين غاز  بين الاحماض والقواعد

السؤال الثاني :

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :-  
التفاعل التالي :  $\text{C}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow \text{CO}_{2(g)}$  يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة:  
(1×1)

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية :-  
 $\text{Na}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{NaOH}_{(aq)} + \text{H}_2(g)$   
( 1×1/2 )

(ج) ادرس المعادلة الكيميائية التالية ثم عين الايونات المتفرجة : ( 1×1 )  
 $\text{CaO}_{(s)} + 2\text{HCl}_{(aq)} \rightarrow \text{CaCl}_{2(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$

الأيونات المتفرجة هي

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق

السؤال الأول :-

اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- ( 3×½ )

1 - مادة تغير من سرعة التفاعل الكيميائي ولا تشارك فيه :  
 أزيد الصوديوم  المادة المحفزة  ثاني أكسيد المنجنيز  المعادلة الهيكلية

2 - المواد التي تكتب علي يمين السهم في المعادلة الكيميائية الهيكلية تسمى :

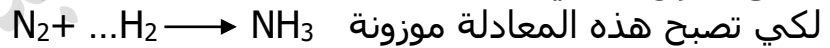
المواد المتفاعلة  المواد الناتجة  المواد المحفزة  المواد المشتركة

3- جميع ما يلي تغيرات كيميائية ما عدا :  
 تبخر الماء  صدأ الحديد  تعفن الخبز  احتراق الفحم

السؤال الثاني :

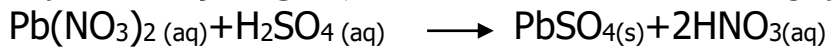
(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :- (1×1)  
تزداد خصوبة الأرض الزراعية بعد حدوث البرق وسقوط الامطار:

(ب) اكمل الفراغ التالي بما يناسبه علمياً :- ( 1×½ )



لكي تصبح هذه المعادلة موزونة  
فإن عدد مولات الهيدروجين (معامل الهيدروجين) يساوي.....

(ج) ادرس المعادلة الكيميائية التالية ثم عين الأيونات المتفرجة : (1×1)



الأيونات المتفرجة هي .....

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق

السؤال الأول :-

اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة ( √ ) في المربع المقابل لها :- ( 3×½ )

1 - الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد الصوديوم هي :  
NaCl  Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  Na<sub>2</sub>S  Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

2 - عندما يختفي لون محلول البروم الأحمر عند إضافة الي مادة الهكسين فإن دليل حدوث التفاعل هو :

ظهور ضوء  تكون راسب  تصاعد غاز  إختفاء لون

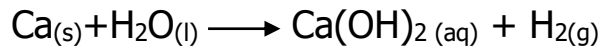
3- التفاعلات التي تتم بين محلولين وينتج عنها مركب أيوني لا يذوب في الماء تسمى تفاعلات:

ايونية  الترسيب  متجانسة  احتراق

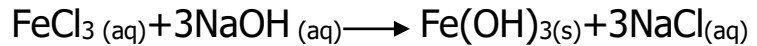
السؤال الثاني :

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :- (1×1)  
التفاعل التالي :  $2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(g)$  يعتبر من التفاعلات المتجانسة:

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية :- ( 1×½ )



(ج) ادرس المعادلة الكيميائية التالية ثم عين الأيونات المتفرجة : (1×1)



الأيونات المتفرجة هي .....

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق

كيمياء الصف العاشر  
الفترة الدراسية الثانية  
اختبار قصير أول (4)

العام الدراسي 2026/2025

(الاختبار من 13 إلى 28)

الدرجة

4

السؤال الأول :-

أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :-

( 3×½ )

- 1 - المادة التي تغير من سرعة التفاعل الكيميائي لكنها لا تشارك فيه تسمى .....
- 2-الرمز ( g ) في المعادلة الكيميائية يدل علي ان المادة في الحالة الفيزيائية .....
- 3- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات .....

السؤال الثاني :

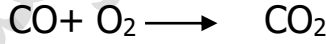
(1×1 )

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :-

لا يعتبر تبخر الماء من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي

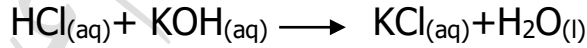
( 1×½ )

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية :-



(1×1 )

(ج) ادرس المعادلة الكيميائية التالية ثم عين الايونات المتفرجة :



الأيونات المتفرجة هي .....

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق

إعداد : أ/ إبراهيم عبده 66340153