

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف اختبار قصير أول

[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

مذكرة المثالي الإثرائية	1
تعريف وتعاليل	2
بنك اسئلة	3
مذكرة كيمياء	4
مذكرة الورقة التقويمية	5



$$(1\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 3)$$

السؤال الأول: أختار الإجابة الصحيحة التي تلي كل مما يلي:

(1) عند اضافة المركب العضوي (الهكسين) إلى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي نستدل عليه بـ:

- تصاعد غاز اختفاء اللون ظهور راسب التغير في درجة الحرارة

(2) مادة تغير من سرعة التفاعل ولا تشارك فيه:

- المعادلة الهيكلية الصيغة الكيميائية العامل الحفاز أزيد الصوديوم

المنهج الكويتي
almanahj.com/kw

(3) الصيغة الكيميائية لمحلول لكاربونات الكالسيوم يسمى:

- CaSO_{4(aq)} CaCO_{3(aq)} K₂CO_{3(l)} CaS_(s)

السؤال الثاني:

$$(1 = 1 \times 1)$$

(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً:

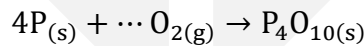


يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة

$$(1\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 1)$$

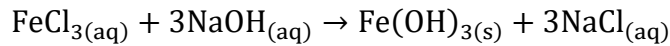
(ب) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

لوزن المعادلة التالية يوضع امام غاز الاكسجين معامل مقداره



$$(1 = 1 \times 1)$$

(ج) عين الايونات المتفرجة للتفاعل التالي:

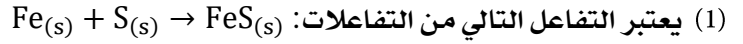


الايونات المتفرجة:



$$(1\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 3)$$

السؤال الأول: أختار الإجابة الصحيحة التي تلي كل مما يلي:



- غير المتجانسة المتجانسة السائلة المتجانسة الغازية المتجانسة الصلبة

(2) المواد التي تكتب على يسار السهم في المعادلة الكيميائية تسمى المواد:



النواتج

الحفازة

المتفاعلة

المتجانسة

(3) أحد التغيرات التالية لا تدل على حدوث تفاعل كيميائي:

تغير لون محلول

تكون راسب

تبخر المادة

تصاعد غاز

السؤال الثاني:

$$(1 = \frac{1}{2} \times 2)$$

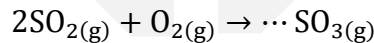
(أ) قارن بين كل مما يلي:

وجه المقارنة	إضافة الخارصين إلى حمض الهيدروكلوريك	إضافة اليود إلى النشا
دليل التفاعل

$$(\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 1)$$

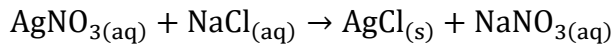
(ب) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

لوزن المعادلة يوضع امام غاز ثالث أكسيد الكبريت معامل مقداره



$$(1 = \frac{1}{2} \times 2)$$

(ج) عين الايونات المتفرجة للتفاعل التالي:



الايونات المتفرجة:



$(1\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 3)$

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

1. عدد ذرات النيتروجين في نترات الكالسيوم $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ يساوي
2. الرمز (g) في المعادلة الكيميائية يدل على الحالة
3. طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل فلز الصوديوم مع مسحوق الكبريت لتكوين كبريتيد الصوديوم الصلب من التفاعلات

السؤال الثاني:

$(1 = \frac{1}{2} \times 2)$

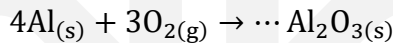
(أ) قارن بين كل مما يلي:

تبخر الماء	تعفن الخبز	وجه المقارنة
.....	نوع التغير (فيزيائي / كيميائي)

$(\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 1)$

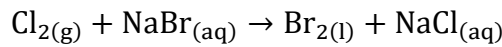
(ب) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

لوزن المعادلة يوضع امام أكسيد الألمنيوم معامل مقداره



$(1 = \frac{1}{2} \times 2)$

(ج) عين الايونات المتفرجة للتفاعل التالي:



الايونات المتفرجة:

.....



$$(1\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 3)$$

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

1. عند إشعال شريط المغنيسيوم في الهواء الجوي مظهراً وميضاً دليل حدوث التفاعل نستدل عليه ب.....
2. طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات
3. الصيغة الكيميائية لغاز ثالث اكسيد الكبريت



السؤال الثاني:

$$(1 = 1 \times 1)$$

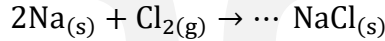
(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً:

يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية.

$$(\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 1)$$

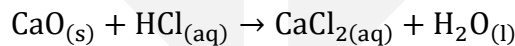
(ب) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

لوزن المعادلة يوضع امام كلوريد الصوديوم معامل مقداره



$$(1 = 1 \times 1)$$

(ج) عين الايونات المتفرجة للتفاعل التالي:



الايونات المتفرجة:



$$(1\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 3)$$

السؤال الأول: أختار الإجابة الصحيحة التي تلي كل مما يلي :

(1) يتفاعل محلول كلوريد الصوديوم مع محلول نترات الفضة مكوناً محلول نترات الصوديوم وكلوريد الفضة الصلب، فإن دليل حدوث التفاعل الكيميائي:

- تصاعد غاز سريان تيار كهربائي ظهور راسب تغير في درجة الحرارة

(2) المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى المواد:



المتجانسة

المتفاعلة

الحفازة

النواتجة

(3) أحد التغيرات التالية تدل على حدوث تفاعل كيميائي:

انصهار الجليد

تبخر المادة

تكون راسب

قطع الفاكهة

السؤال الثاني:

$$(1 = 1 \times 1)$$

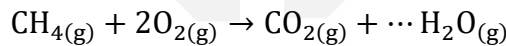
(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً:

تكتب الصيغة الكيميائية للعامل الحفاز فوق السهم في المعادلة الكيميائية.

$$(\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 1)$$

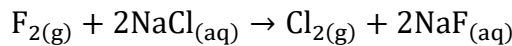
(ب) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

لوزن المعادلة التالية يوضع امام غاز الاكسجين معامل مقداره



$$(1 = 1 \times 1)$$

(ج) عين الايونات المتفرجة للتفاعل التالي:



الايونات المتفرجة:



$$(1\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 3)$$

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

1. الرمز (S) في المعادلة الكيميائية يدل على الحالة
2. عدد ذرات الكربون في المركب $C_9H_8O_4$ يساوي
3. طبقاً للحالة الفيزيائية يعتبر التفاعل التالي $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$ من التفاعلات

السؤال الثاني:

$$(1 = 1 \times 1)$$

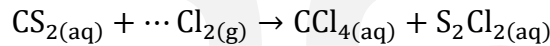
(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً:

تزداد خصوبة الأرض الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط الأمطار.

$$(\frac{1}{2} = \frac{1}{2} \times 1)$$

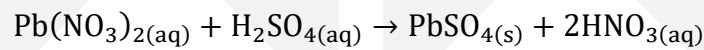
(ب) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

لوزن المعادلة يوضع امام غاز الكلور معامل مقداره



$$(1 = 1 \times 1)$$

(ج) عين الايونات المتفرجة للتفاعل التالي:



الايونات المتفرجة: