

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



مستر ناصر

الملف قصير كيمياء 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

<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



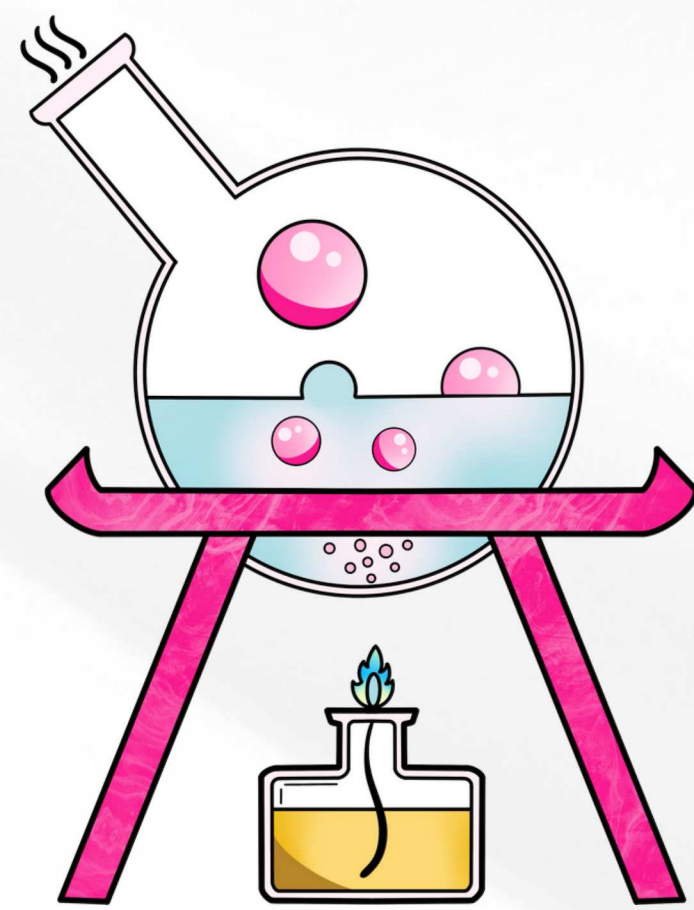
DARAJATY  
ONLINE EDUCATIONAL PLATFORM

10

# قصير كيمياء أول

صف عاشر

## فترة ثانية



مستر ناصر

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية بوضع علامة  في المربع المجاور:

1- الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد البوتاسيوم هي :-

BaO  KOH  K<sub>2</sub>O  Ba(OH)<sub>2</sub>

2- عند اضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي مما يدل عليه: -

ظهور لون  سرعان تيار  اختفاء لون  ظهور راسب   
جديد  كهربائي  البروم

3- عند حدوث تفاعل كيميائي بتسخين برادة الحديد والكبريت الصلب تكون مركب كبريتيد الحديد II الصلب.

حسب المعادلة التالية -  $\text{Na}_{(s)} + \text{S}_{(s)} \rightarrow \text{Na}_2\text{S}_{(s)}$  فوجد أن هذا التفاعل يصنف تحت أسم: -

التفاعلات غير المتجانسة  التفاعلات المتجانسة بين المواد الغازية   
التفاعلات المتجانسة بين المواد الصلبة  التفاعلات المتجانسة بين المواد السوائل.

السؤال الثاني :

( أ ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً :

تزداد خصوبة الارض الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط المطر.

-----  
-----  
-----

ب : 1- زن المعادلة الكيميائية التالية :



2- المعادلة التالية تمثل معادلة كيميائية موزونة



حدد الأيونات المتفرجة : -----

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية بوضع علامة  في المربع المجاور:

- 1- يعتبر التفاعل التالي  $SO_3(g) \rightarrow SO_2(g) + O_2(g)$  من التفاعلات:-  
 المتجانسة الصلبة  المتجانسة الغازية  الغير متجانسة  المتجانسة السائلة
- 2- الصيغة الكيميائية الصحيحة لأكسيد البوتاسيوم هي :-  
 Ba(OH)<sub>2</sub>  K<sub>2</sub>O  KOH  BaO
- 3- عندإضافه قطعة خارصين إلى محلول حمض الهيدروكلوريك فإن دليل حدوث تفاعل كيميائي هو .  
 تصاعد غاز  تبخر المادة  تكون راسب  تغير لون المحلول

السؤال الثاني :

أ – علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً :

يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية بينما انصهار الحديد تغير فيزيائي

---

---

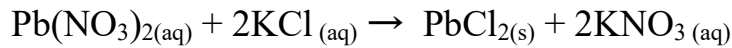
---

ب) أجب عن الأسئلة التالية

1- زن المعادلة الكيميائية التالية:



2- المعادلة التالية تمثل معادلة كيميائية موزونة :



حدد الأيونات المتفرجة : .....

السؤال الأول : أكمل كلا من العبارات التالية بما يناسبها علميا:

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

2- وفقا للحالة الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج فان التفاعل التالي :  $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{g})$  يعتبر من التفاعلات -----

3- الصيغة الكيميائية لكاربونات الصوديوم هي -----

السؤال الثاني :

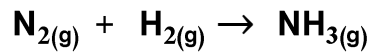
أ) علل لما يلي تعليلا علميا صحيحا:

يتم وزن المعادلات الكيميائية

-----  
-----

ب) أجب عن الأسئلة التالية

**1 - زن المعادلة التالية**



**2- المعادلة التالية تمثل معادلة كيميائية موزونة**



المطلوب

حدد الأيونات المتفرجة : -----

أكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة : -----

السؤال الأول : أكمل كلا من العبارات التالية بما يناسبها علميا:

- 1- التغير في صفات المواد المتفاعلة وظهور صفات جديدة في المواد الناتجة يسمى -----  
2- وفقا للحالة الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج فان التفاعل التالي :  $2\text{Na}_{(s)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow 2\text{NaOH}_{(aq)} + \text{H}_2_{(g)}$  يعتبر من التفاعلات -----  
3- الصيغة الكيميائية لنيترات الصوديوم هي -----

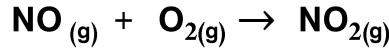
السؤال الثاني :

أ) علل لما يلي تعليلا علميا صحيحا:

تزداد خصوبة الأراضي الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط الأمطار

ب) أجب عن الأسئلة التالية

**1 - زن المعادلة التالية**



**2- المعادلة التالية تمثل معادلة كيميائية موزونة**



المطلوب

----- حدد الأيونات المتفرجة :

----- أكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة :

السؤال الأول : أكمل كلاً من العبارات التالية بما يناسبها علمياً

- 1- دليل التفاعل عند وضع قطعة خارصين في محلول HCl المخفف هو.....
- 2- يصنف التفاعل  $Fe_{(s)} + S_{(s)} \rightarrow FeS_{(s)}$  تبعاً للحالة الفيزيائية بأنه : .....
- 3- الصيغة الكيميائية لمركب نترات البوتاسيوم الذائبة في الماء هي .....

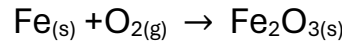
السؤال الثاني:

أ- قارن بين كلاً مما يلي حسب المطلوب بالجدول:

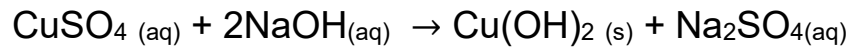
وجه المقارنة	حرق الخشب	قطع الخشب
نوع التغير (كيميائي - فيزيائي)		

ب- أجب عن الأسئلة التالية:

1- زن المعادلة التالية :



2- من المعادلة الكيميائية الموزونة التالية :



حدد الأيونات المتفرجة .....

اكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة.....

السؤال الأول:

أكمل كلا من العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- عند إضافة نقط من صبغة تباع الشمس إلى  $HCl(aq)$  المخفف فإن دليل التفاعل:.....
- 2- التفاعل:  $Fe(s) + O_2(g) \rightarrow Fe_2O_3(s)$  يصنف تبعاً للحالة الفيزيائية بأنه:.....
- 3- الصيغة الكيميائية لمركب كلورات البوتاسيوم الموجودة في الحالة الصلبة هي:.....

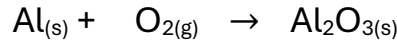
السؤال الثاني:

أ- قارن بين كلا مما يلي حسب المطلوب بالجدول:

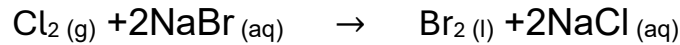
قطعة الورق	صدأ الحديد	وجه المقارنة
		نوع التغير (كيميائي - فيزيائي)

ب- أجب عن الأسئلة التالية:

1- زن المعادلة التالية :



2- عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية :



حدد الأيونات المتفرجة .....

اكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة .....

السؤال الاول: أكمل كلاً من العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

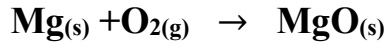
- 1- كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة في المواد الناتجة يسمى -----
- 2- عند وضع قطعة من الخارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك فان دليل حدوث التفاعل الكيميائي هو -----
- 3- الصيغة الكيميائية لغاز ثالث اكسيد الكبريت -----

السؤال الثاني : أ- علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً :

في المعادلة الهيكلية تكتب الصيغة الكيميائية للعامل الحفاز أعلى السهم

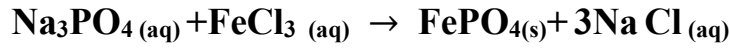
-----  
-----

ب- زن المعادلة التالية :



-----

ج \_ عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية :



..... الأيونات المتفرجة :

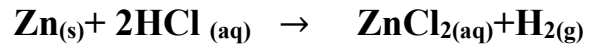
..... المعادلة الأيونية النهائية :

السؤال الأول: أكمل كلاً من العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

- 1 - تفاعلات تكون فيها المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها من الحالة الفيزيائية نفسها تسمى.....
- 2 - عند إشعال شريط مغنيسيوم في الهواء الجوي فإن دليل حدوث تفاعل كيميائي هو .....
- 3- الصيغة الكيميائية لمحلول كلوريد الصوديوم .....

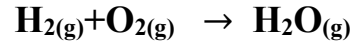
السؤال الثاني : أ- علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً :

يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات الغير المتجانسة



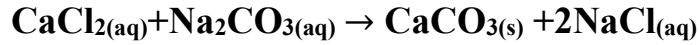
.....  
.....

ب- زن المعادلة التالية :



.....

ج - عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية :



..... الأيونات المتفرجة : .....

..... المعادلة الأيونية النهائية : .....

**السؤال الأول : أكمل كلا من العبارات التالية بما يناسبها علمياً:**

- 1- عند إضافة قطعة خارصين إلى محلول حمض الهيدروكلوريك فإن دليل حدوث تفاعل كيميائي هو.....
- 2- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات.....
- 3- الصيغة الكيميائية لكبريتات الماغنسيوم هي .....

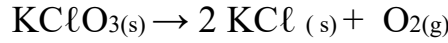
**السؤال الثاني :****أ – علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً :**

التفاعل  $2\text{Na}_{(s)} + \text{S}_{(s)} \rightarrow \text{Na}_2\text{S}_{(s)}$  يعتبر من التفاعلات المتجانسة

.....

.....

.....

**ب ( 1- زن المعادلة الكيميائية التالية:****2- المعادلة التالية تمثل معادلة كيميائية موزونة**

حدد الأيونات المتفرجة : .....

أكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة : .....

**السؤال الأول : أكمل كلا من العبارات التالية بما يناسبها علمياً:**

- 1- عند إضافة محلول حمض الهيدروكلوريك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم فإن الدليل على حدوث تفاعل كيميائي هو.....
- 2- الصيغة الكيميائية لمحلول مائي لنترات البوتاسيوم هي -----
- 3- يعتبر طهي الطعام من التغيرات -----

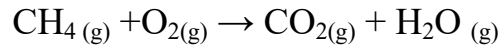
**السؤال الثاني :**

**أ – علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً :**

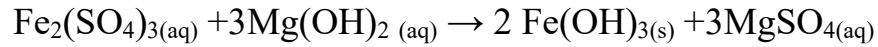
لا تصلح المعادلة الكيميائية في التعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة صحيحة

.....  
.....  
.....

**( ب ) 1- زن المعادلة الكيميائية التالية:**



**2- المعادلة التالية تمثل معادلة كيميائية موزونة**



- حدد الأيونات المتفرجة : .....
- أكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة : .....