



الصف التاسع

كيمياء

امتحان الشهر الأول



السؤال الأول : وضح المقصود بالمصطلحات التالية :-

- 1- نشاط الفلز:.....
- 2- أكسيد الفلز :.....
- 3- السبائك:.....
- 4- الملح:

السؤال الثاني:

أ- رتب الفلزات من حيث تفاعلها مع الماء من الأكثر سرعة إلى الأقل سرعة

. Mg- Ca- Li- Na -K

ب- رتب الفلزات من حيث تفاعلها مع حمض الهيدروكلوريك المخفف من الأكثر سرعة إلى الأقل سرعة.

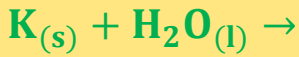
Al - Cu - Zn - Pb

السؤال الثالث : أكمل الفراغات في الجمل التالية :

1. من خصائص الفلزات و..... و.....
2. يعود سبب اختلاف نشاط الفلزات إلى 1-.....
- 2..... 3-.....

3. من مؤشرات حدوث تفاعل فلز المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك
4. تتكون سبيكة الفولاذ من
5. من استخدامات الفولاذ المقاوم للصدأ.....
6. تقع الفلزات في الجدول الدوري ضمن المجموعة.....
7. شحنة الفلزات.....

السؤال الرابع : تنبأ بنواتج المعادلات الآتية مع الموازنة :



السؤال الأول : وضح المقصود بالمصطلحات التالية :-

- 1- نشاط الفلز: قدرة الفلز على فقد الإلكترونات وتكوّن أيونه الموجب.
- 2- أكسيد الفلز : مركّب كيميائي ينتج من تفاعل الفلز مع غاز الأكسجين.
- 3- السبائك: خليط من الفلز وعناصر أخرى قد تكون فلزات أو لافلزات
- 4- الملح: هو مركّب أيوني ينتج من تفاعل الحمض، إما مع قاعدة وإما مع فلز

السؤال الثاني:

أ- رتب الفلزات من حيث تفاعلها مع الماء من الأكثر سرعة إلى الأقل سرعة

. Mg- Ca- Li- Na -K

$K > Na > Li > Ca > Mg$

ب- رتب الفلزات من حيث تفاعلها مع حمض الهيدروكلوريك المخفف من الأكثر سرعة إلى الأقل سرعة.

Al - Cu - Zn - Pb

$Al > Zn > Pb > Cu$

السؤال الثالث : أكمل الفراغات في الجمل التالية :

1. من خصائص الفلزات عناصر صلبة لامعة قابلة للطرق والسحب، موصلة للحرارة والكهرباء

2. يعود سبب اختلاف نشاط الفلزات إلى مواقع الفلزات في الجدول الدوري ، وتركيبها الإلكتروني، وتفاوت حجوم ذراتها في المجموعة الواحدة



3. من مؤشرات حدوث تفاعل فلز المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك تصاعد فقاعات من غاز الهيدروجين
4. تتكون سبيكة الفولاذ من فلز الحديد مضافاً إليه نسبةً محددة من الكربون
5. من استخدامات الفولاذ المقاوم للصدأ صناعة أواني الطبخ
6. تقع الفلزات في الجدول الدوري ضمن المجموعة يسار الجدول الدوري ووسطه
7. شحنة الفلزات موجبة

السؤال الرابع : تنبأ بنواتج المعادلات الآتية مع الموازنة :

1. $Cu_{(s)} + HCl_{(aq)} \rightarrow$ لا تفاعل
2. $2Al_{(s)} + 6HCl_{(aq)} \rightarrow 2AlCl_{3(aq)} + 3H_{2(g)}$
3. $2Ca + O_2 \rightarrow 2CaO$
4. $2K_{(s)} + 2H_2O_{(l)} \rightarrow 2KOH_{(aq)} + H_{2(g)}$
5. $Zn_{(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow ZnCl_{2(s)} + H_{2(g)}$
6. $4Li_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow 2Li_2O_{(s)}$
7. $2Na_{(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow 2NaCl_{(aq)} + H_{2(g)}$
8. $4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$



فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس

