



الصف التاسع

# كيمياء

ورقة عمل

درس تفاعلات الفلزات



السؤال الأول : أكمل الفراغات في الجمل التالية :

١. من خصائص الفلزات ..... و.....
٢. المقصود بنشاط الفلز هو .....
٣. يعود سبب اختلاف نشاط الفلزات إلى .....
٤. أثر أكسيد المغنيسيوم في الماء .....
٥. بعض الفلزات لا تتفاعل مع الحموض والماء مثل .....
٦. فلز الكالسيوم ..... في تفاعله مع الماء من فلز المغنيسيوم.
٧. من مؤشرات حدوث تفاعل فلز المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك ..... و.....
٨. السبائك هي .....
٩. تكون طبقة جديدة على سطح الفلز تنتج من تفاعل الفلز مع مكونات الهواء ما يجعل الفلز أضعف وأكثر هشاشة هو .....
١٠. تتكون سبيكة الفولاذ المقاوم للصدأ من .....
١١. من استخدامات البرونز .....

منصة أساس التعليمية

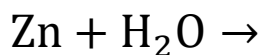
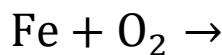
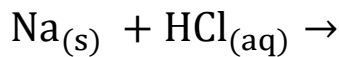
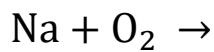
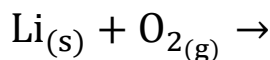
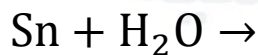
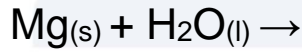
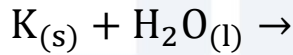
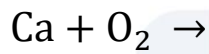
السؤال الثاني: ضع إشارة / أمام العبارة الصحيحة وإشارة x أمام العبارة الخاطئة :

- ١- فلز الزئبق صلب ( )
- ٢- أكاسيد الفلزات لها تأثير حمضي في الماء ( )
- ٣- فلز البوتاسيوم أكثر نشاطاً من فلز الصوديوم في تفاعله مع الأكسجين ( )
- ٤- يعد فلز النحاس أكثر الفلزات نشاطاً ( )
- ٥- أكسيد المغنيسيوم رماد لونه أبيض ( )
- ٦- تفاعل البوتاسيوم مع الماء يكون سريعاً جداً منتجاً حرارة وشرارة كبيرة ( )
- ٧- يحفظ البوتاسيوم في زيت البرافين لأنه بطيء التفاعل ( )



- ٨- كمية الفقاقيع الناتجة من تفاعل المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك أكبر من كمية الفقاقيع الناتجة من تفاعل الرصاص مع الحمض نفسه ( )
- ٩- تستخدم سبيكة الفولاذ في صناعة أسرة المرضى ( )
- ١٠- ترتيب الفلزات من حيث تفاعلها مع الماء  $K > Na > Li > Ca > Mg$  ( )

السؤال الثالث : تتبأ بنواتج المعادلات الأتية مع الموازنة :



**السؤال الأول : أكمل الفراغات في الجمل التالية :**

١. من خصائص الفلزات **موصلة للحرارة والكهرباء - صلبة لامعة .**
٢. المقصود بنشاط الفلز هو **سرعة فقدته للإلكتروناته وتكوينه أيون موجب.**
٣. يعود سبب اختلاف نشاط الفلزات إلى **موقع الفلز في الجدول الدوري وتركيبه الإلكتروني وحجمه الذري.**
٤. أثر أكسيد المغنيسيوم في الماء **قاعدي.**
٥. بعض الفلزات لا تتفاعل مع الحموض والماء مثل **النحاس والفضة والذهب**
٦. فلز الكالسيوم **أكثر نشاطاً** في تفاعله مع الماء من فلز المغنيسيوم.
٧. من مؤشرات حدوث تفاعل فلز المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك **تصاعد غاز هيدروجين و حرارة.**
٨. السبائك هي **خليط من فلز وعناصر أخرى قد تكون فلزات أو لا فلزات.**
٩. تكون طبقة جديدة على سطح الفلز تنتج من تفاعل الفلز مع مكونات الهواء ما يجعل الفلز أضعف وأكثر هشاشة هو **تآكل الفلز.**
١٠. تتكون سبيكة الفولاذ المقاوم للصدأ من **فلز الحديد + الكربون + النيكل + الكروم + الموليبيديوم**
١١. من استخدامات البرونز **صناعة التحف والنصب التذكارية**

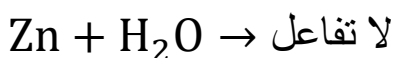
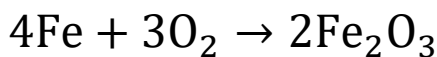
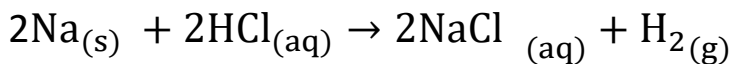
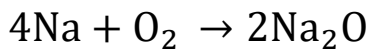
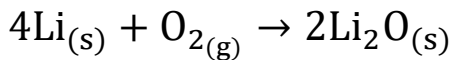
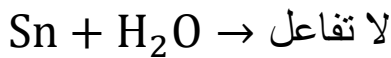
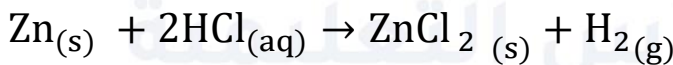
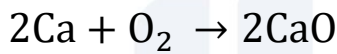
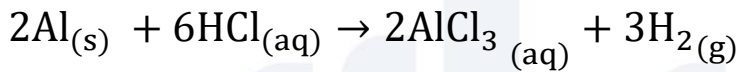
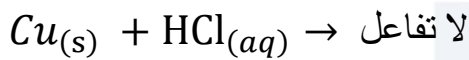
**السؤال الثاني: ضع إشارة √ أمام العبارة الصحيحة وإشارة × أمام العبارة الخاطئة :**

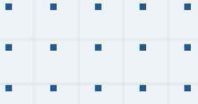
- ١- فلز الزنك صلب ( × )
- ٢- أكاسيد الفلزات لها تأثير حمضي في الماء ( × )
- ٣- فلز البوتاسيوم أكثر نشاطاً من فلز الصوديوم في تفاعله مع الأكسجين ( √ )
- ٤- يعد فلز النحاس أكثر الفلزات نشاطاً ( × )
- ٥- أكسيد المغنيسيوم رماد لونه أبيض ( √ )
- ٦- تفاعل البوتاسيوم مع الماء يكون سريعاً جداً منتجاً حرارة وشرارة كبيرة ( √ )



- ٧- يحفظ البوتاسيوم في زيت البرافين لأنه بطيء التفاعل ( × )  
٨- كمية الفقاقيع الناتجة من تفاعل المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك أكبر من كمية الفقاقيع الناتجة من تفاعل الرصاص مع الحمض نفسه ( √ )  
٩- تستخدم سبيكة الفولاذ في صناعة أسرة المرضى ( × )  
١٠- ترتيب الفلزات من حيث تفاعلها مع الماء  $K > Na > Li > Ca > Mg$  ( √ )

السؤال الثالث : تتبأ بنواتج المعادلات الآتية مع الموازنة :





# فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس

