



الاسم : الصف والشعبة : التاسع () التاريخ :

(8 علامات)

س1 : املأ الفراغ بما هو مناسب :

1. هو طبقة هشة من أكسيد الحديد تنشأ على سطح الحديد نتيجة تفاعله مع الهواء الجوي بوجود الماء أو بخار الماء.
2. هو التفاعل الذي يحل فيه العنصر النشط مكان العنصر الأقل نشاطاً في محلول أحد أملاحه أو مركباته في التفاعل.
3. من طرق حماية الفلز من التآكل
4. تأكل الفلز هو

(8 علامات)

س2 : اعتماداً على الجدول أدناه أجب عما يلي :

رمز العنصر	التجربة 1 : التفاعل مع الماء (H ₂ O)	التجربة 2 : التفاعل مع حمض الهيدروكلوريك (HCl)
A	لا يحدث تفاعل	لا يحدث تفاعل
B	تنتج كمية من فقاعات غاز الهيدروجين	تنتج كمية كبيرة من فقاعات غاز الهيدروجين وبسرعة
C	تنتج كمية قليلة من فقاعات الغاز على سطحه	تنتج كمية كبيرة من فقاعات الغاز

1. رتب الفلزات من الفلز الأعلى نشاطاً كيميائياً إلى الفلز الأقل نشاطاً.
2. أي الفلزات يُمثل النحاس ؟ ولماذا ؟
3. أي الفلزات يُمثل الكالسيوم ؟ ثم أكتب معادلة تفاعله مع حمض الهيدروكلوريك (HCl).

(4 علامات)

س3 : أي المعادلات الآتية قابلة للحدوث بالاعتماد على سلسلة النشاط الكيميائي موضحاً إجابتك :

