اختبار تفاعلات الإزاحة الكيميائية

الإسم :.صفوة الكلباني...14711139..

أولا: الاسأله الموضوعية:

1. **أي من الفلزات الآتية يعتبر الأكثر نشاطاً؟**
   - (أ) النحاس Cu
   - (ب) المغنيسيوم Mg
   - (ج) الفضة Ag
   - (د) الذهب Au
2. **أي من الفلزات الآتية يقع تحت الهيدروجين في سلسلة النشاط الكيميائي؟**
   - (أ) Mg
   - (ب) Cu
   - (ج) Al
   - (د) Na
3. **أي من الفلزات الآتية يعد الأكثر نشاطاً في القائمة (K, Na, Cu, Mg)**
   - (أ) Cu
   - (ب) Mg
   - (ج) K
   - (د) جميعها متساوية
4. **ما هو الغاز الناتج عند تفاعل فلز نشط مع حمض مخفف؟**
   - (أ) غاز الأكسجين
   - (ب) غاز الهيدروجين
   - (ج) غاز ثاني أكسيد الكربون
   - (د) غاز النيتروجين
5. **أي العبارات الآتية تعتبر صحيحة علمياً؟**
   - (أ) الفلزات تفقد إلكترونات بسهولة
   - (ب) الفلز النشط يمكنه إزاحة فلز أقل نشاطاً من محلول ملحه
   - (ج) المغنيسيوم أكثر نشاطاً من النحاس
   - (د) جميع العبارات السابقة صحيحة
6. **الغاز الناتج في التفاعل الكيميائي (Zn + H_2O --→ ZnO + H_2) هو**
   - (أ) O_2
   - (ب) H_2
   - (ج) CO_2
   - (د) Cl_2
7. **عند الانتقال من الأعلى إلى الأسفل في سلسلة النشاط الكيميائي للفلزات، فإن شدة التفاعلات**
   - (أ) تزيد
   - (ب) تقل
   - (ج) تبقى ثابتة
   - (د) تنعدم تماماً

LIVEWORKSHEETS

ثانياً: أسئلة الإجابة القصيرة وأكمل الفراغ:

- اكتب لرمز الكيميائي لفلز الماغنيسيوم .....
- الفلزات التي تقع تحت الهيدروجين في سلسلة النشاط الكيميائي لا تتفاعل مع .....
- الفلز الأكثر نشاطا من لنحاس في سلسلة النشاط هو.....

ثالثاً: أسئلة الترتيب والتوصيل:

1. رتب الفلزات الآتية من الأكثر نشاطاً إلى الأقل نشاطاً (Cu, Zn, Mg): [.....] <----- [.....] <----- [.....]
2. صل كل فلز بموقعه التقريبي في سلسلة النشاط الكيميائي (أعلى، وسط، أسفل)
   - فلز المغنيسيوم (Mg): [.....]
   - فلز الخارصين (Zn): [.....]
   - فلز النحاس (Cu): [.....]
3. رتب العناصر الآتية من الأعلى إلى الأسفل حسب موقعها في سلسلة النشاط (Mg, Cu, Ag):
   1. .....
   2. .....
   3. .....

رابعاً: الأسئلة المفتوحة والتفسير:

1. لماذا لا يتفاعل النحاس مع الأحماض المخففة وفقاً لسلسلة النشاط الكيميائي؟ **فسر علمياً**

.....

.....

2. **رابط فيديو تعليمي (YouTube):**
   - يمكنك مشاهدة الفيديو التوضيحي للدرس عبر الرابط التالي: وضع رابط اليوتيوب هنا

LIVEWORKSHEETS