

## HÓA CÔ TRÀM

### TRẮC NGHIỆM TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA KIM LOẠI.

- Câu 1:** Tính chất hóa học đặc trưng của kim loại là?  
A. tính bazơ.                      B. tính oxi hóa.                      C. tính axit.                      D. tính khử.
- Câu 2:** Kim loại phản ứng với dung dịch  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  giải phóng kim loại Cu là?  
A. Zn.                      B. Au.                      C. Ag.                      D. Hg.
- Câu 3:** Cặp chất **không** xảy ra phản ứng là?  
A.  $\text{Fe} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ .                      B.  $\text{Cu} + \text{AgNO}_3$ .                      C.  $\text{Zn} + \text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ .                      D.  $\text{Ag} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ .
- Câu 4:** Hai kim loại Al và Cu đều phản ứng được với dung dịch?  
A. NaCl loãng.                      B.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng.                      C.  $\text{HNO}_3$  loãng.                      D. NaOH loãng.
- Câu 5:** Kim loại Cu phản ứng được với dung dịch?  
A.  $\text{FeSO}_4$ .                      B.  $\text{AgNO}_3$ .                      C.  $\text{KNO}_3$ .                      D. HCl.
- Câu 6:** Dung dịch  $\text{FeSO}_4$  và dung dịch  $\text{CuSO}_4$  đều tác dụng được với?  
A. Ag.                      B. Fe.                      C. Cu.                      D. Zn.
- Câu 7:** Để hoà tan hoàn toàn hỗn hợp gồm hai kim loại Cu và Zn, ta có thể dùng một lượng dư dung dịch  
A. HCl.                      B.  $\text{AlCl}_3$ .                      C.  $\text{AgNO}_3$ .                      D.  $\text{CuSO}_4$ .
- Câu 8:** Hai dung dịch đều tác dụng được với Fe là?  
A.  $\text{CuSO}_4$  và HCl.                      B.  $\text{CuSO}_4$  và  $\text{ZnCl}_2$ .                      C. HCl và  $\text{CaCl}_2$ .                      D.  $\text{MgCl}_2$  và  $\text{FeCl}_3$ .
- Câu 9:** Cho các kim loại: Ni, Fe, Cu, Zn; số kim loại tác dụng với dung dịch  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  là?  
A. 1.                      B. 2.                      C. 3.                      D. 4.
- Câu 10:** Dung dịch muối nào sau đây tác dụng được với cả Ni và Pb?  
A.  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ .                      B.  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ .                      C.  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ .                      D.  $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$ .
- Câu 11:** Tất cả các kim loại Fe, Zn, Cu, Ag đều tác dụng được với dung dịch?  
A. HCl.                      B.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng.                      C.  $\text{HNO}_3$  loãng.                      D. KOH.
- Câu 12:** Cho các kim loại: Na, Mg, Fe, Al; kim loại có tính khử mạnh nhất là?  
A. Al.                      B. Na.                      C. Mg.                      D. Fe.
- Câu 13:** Cho phản ứng:  $a\text{Cu} + b\text{HNO}_3 \longrightarrow c\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + d\text{NO} + e\text{H}_2\text{O}$ .  
Hệ số a, b, c, d, e là các số nguyên, tối giản. Tổng (a + b) bằng  
A. 5.                      B. 4.                      C. 7.                      D. 6.
- Câu 14:** Dãy nào sau đây chỉ gồm các chất vừa tác dụng được với dung dịch HCl, vừa tác dụng được với dung dịch  $\text{AgNO}_3$ ?  
A. Zn, Cu, Mg.                      B. Al, Fe, CuO.                      C. Fe, Ni, Sn.                      D. Hg, Na, Ca.
- Câu 15:** Dãy gồm các kim loại đều phản ứng với nước ở nhiệt độ thường tạo ra dung dịch có môi trường kiềm là?  
A. Na, Ba, K.                      B. Be, Na, Ca.                      C. Na, Fe, K.                      D. Na, Cr, K.
- Câu 16:** Trong dung dịch  $\text{CuSO}_4$ , ion  $\text{Cu}^{2+}$  **không** bị khử bởi kim loại?  
A. Fe.                      B. Ag.                      C. Mg.                      D. Zn.
- Câu 17:** Cho dãy các kim loại: Fe, Na, K, Ca. Số kim loại trong dãy tác dụng được với nước ở nhiệt độ thường là?  
A. 4.                      B. 1.                      C. 3.                      D. 2.

- Câu 18:** Kim loại phản ứng được với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng là?  
A. Ag.                      B. Au.                      C. Cu.                      D. Al.
- Câu 19:** Cho dãy các kim loại: Na, Cu, Fe, Ag, Zn. Số kim loại trong dãy phản ứng được với dung dịch HCl là?  
A. 5.                      B. 2.                      C. 3.                      D. 4.
- Câu 20:** Đồng (Cu) tác dụng được với dung dịch?  
A.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc, nóng.    B.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng.                      C.  $\text{FeSO}_4$ .                      D. HCl.

**HẾT**