

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. H_2SO_4 loãng. C. HNO_3 loãng. D. NaOH loãng.
- Câu 5:** Kim loại Cu phản ứng được với dung dịch?
A. FeSO_4 . B. AgNO_3 . C. KNO_3 . D. HCl.
- Câu 6:** Dung dịch FeSO_4 và dung dịch 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. AlCl_3 . C. AgNO_3 . D. CuSO_4 .
- Câu 8:** Hai dung dịch đều tác dụng được với Fe là?
A. CuSO_4 và HCl. B. CuSO_4 và ZnCl_2 . C. HCl và CaCl_2 . D. MgCl_2 và 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. H_2SO_4 loãng. C. 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 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 CuSO_4 , ion 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 H_2SO_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. H_2SO_4 đặc, nóng. B. H_2SO_4 loãng. C. FeSO_4 . D. HCl.
- HẾT**