



## KHÓA KIẾN THỨC TRỌNG TÂM - LỚP 11|TYHH

## AXIT – BAZO – MUỐI

(Giáo viên: Thầy Phạm Thắng)

**Câu 1:** Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím hóa đỏ?

- A. HCl.                      B.  $K_2SO_4$ .                      C. KOH.                      D. NaCl.

**Câu 2:** Dung dịch chất nào sau đây làm xanh quỳ tím?

- A. HCl.                      B.  $Na_2SO_4$ .                      C. NaOH.                      D. KCl.

**Câu 3:** Dung dịch chất nào sau đây **không** làm đổi màu quỳ tím?

- A. HCl.                      B.  $Na_2SO_4$ .                      C.  $Ba(OH)_2$ .                      D.  $HClO_4$ .

**Câu 4:** Theo thuyết A-rê-ni-ut, kết luận nào sau đây là đúng?

- A. Một hợp chất trong thành phần phân tử có hiđro là axit.  
 B. Một hợp chất trong thành phần phân tử có nhóm OH là bazơ.  
 C. Một hợp chất có khả năng phân li ra cation  $H^+$  trong nước là axit.  
 D. Một bazơ không nhất thiết phải có nhóm OH trong thành phần phân tử.

**Câu 5:** Đối với dung dịch axit yếu  $CH_3COOH$  0,10M, nếu bỏ qua sự điện li của nước thì đánh giá nào về nồng độ mol ion sau đây là đúng?

- A.  $[H^+] = 0,10M$ .                      B.  $[H^+] < [CH_3COO^-]$ .  
 C.  $[H^+] > [CH_3COO^-]$ .                      D.  $[H^+] < 0,10M$ .

**Câu 6:** Đối với dung dịch axit mạnh  $HNO_3$  0,10M, nếu bỏ qua sự điện li của nước thì đánh giá nào về nồng độ mol ion sau đây là đúng?

- A.  $[H^+] = 0,10M$ .                      C.  $[H^+] > [NO_3^-]$ .  
 B.  $[H^+] < [NO_3^-]$ .                      D.  $[H^+] < 0,10M$ .

**Câu 7:** Cho các muối sau:  $NaHSO_4$ ,  $NaHCO_3$ ,  $Na_2SO_4$ ,  $Fe(NO_3)_2$ . Số muối thuộc loại muối axit là

- A. 0.                      B. 1.                      C. 2.                      D. 3.

**Câu 8:** Muối nào sau đây là muối axit?

- A.  $NH_4NO_3$ .                      B.  $Na_3PO_4$ .                      C.  $Ca(HCO_3)_2$ .                      D.  $CH_3COOK$ .

**Câu 9:** Dãy gồm các axit 2 nấc là:

- A. HCl,  $H_2SO_4$ ,  $H_2S$ ,  $CH_3COOH$ .                      B.  $H_2CO_3$ ,  $H_2SO_3$ ,  $H_3PO_4$ ,  $HNO_3$ .  
 C.  $H_2SO_4$ ,  $H_2SO_3$ , HF,  $HNO_3$ .                      D.  $H_2S$ ,  $H_2SO_4$ ,  $H_2CO_3$ ,  $H_2SO_3$ .

**Câu 10:** Đặc điểm phân li  $Zn(OH)_2$  trong nước là

- A. theo kiểu bazơ.                      B. vừa theo kiểu axit vừa theo kiểu bazơ.  
 C. theo kiểu axit.                      D. vì là bazơ yếu nên không phân li.

**Câu 11:** Đặc điểm phân li  $Al(OH)_3$  trong nước là

- A. theo kiểu bazơ.                      B. vừa theo kiểu axit vừa theo kiểu bazơ.

C. theo kiểu axit.

D. vì là bazơ yếu nên không phân li.

**Câu 12:** Chất nào dưới đây là chất lưỡng tính?

A.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ .

B.  $\text{Al}$ .

C.  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ .

D.  $\text{CuSO}_4$ .

**Câu 13:** Chất nào sau đây **không** có tính lưỡng tính?

A.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .

B.  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ .

C.  $\text{Al}(\text{OH})_3$ .

D.  $\text{NaHCO}_3$ .

**Câu 14:** Chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

A.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .

B.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .

C.  $\text{AlCl}_3$ .

D.  $\text{NaHCO}_3$ .

**Câu 15:** Chọn các chất là hiđroxit lưỡng tính trong số các hiđroxit sau:

A.  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ .

B.  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Cr}(\text{OH})_2$ .

C.  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ .

D.  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ .

**Câu 16:** Cho các hiđroxit sau:  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Sn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Pb}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Cr}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Cr}(\text{OH})_2$ . Số hiđroxit có tính lưỡng tính là

A. 6.

B. 3.

C. 4.

D. 5.

**Câu 17:** Cho dãy các chất:  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ,  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ ,  $\text{ZnSO}_4$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ . Số chất trong dãy có tính chất lưỡng tính là

A. 5.

B. 4.

C. 3.

D. 2.

**Câu 18:** Cho từ từ dung dịch  $\text{KOH}$  đến dư vào dung dịch  $\text{AlCl}_3$  thấy có hiện tượng:

A. xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ.

B. xuất hiện kết tủa keo trắng, sau đó tan dần.

C. xuất hiện kết tủa màu xanh.

D. xuất hiện kết tủa keo trắng, sau đó không tan.

**Câu 19:** Cho  $\text{K}$  dư vào dung dịch chứa  $\text{ZnCl}_2$ . Hãy cho biết hiện tượng xảy ra?

A. Có khí bay lên.

B. Có khí bay lên và có kết tủa keo trắng xuất hiện sau đó tan hoàn toàn.

C. Có khí bay lên và có kết tủa trắng xuất hiện sau đó tan một phần.

D. Có khí bay lên và có kết tủa trắng xuất hiện.

**Câu 20:** Cho  $\text{Na}$  dư vào dung dịch chứa  $\text{AlCl}_3$ . Hãy cho biết hiện tượng xảy ra?

A. Có khí bay lên.

B. Có khí bay lên và có kết tủa keo trắng xuất hiện sau đó tan hoàn toàn.

C. Có khí bay lên và có kết tủa trắng xuất hiện sau đó tan một phần.

D. Có khí bay lên và có kết tủa trắng xuất hiện.

**Giáo viên: Thầy Phạm Thắng**