Bài 2. Axit, bazơ và muối

Câu 1: Theo thuyết A-re-ni-ut chất nào sau đây là hidroxit lưỡng tính?

A. KOH **B.** $Zn(OH)_2$ **C.** $Fe(OH)_2$ **D.** $Ba(OH)_2$

Câu 2: Theo thuyết A-re-ni-ut chất nào sau đây là bazo ?

A. KOH **B.** CH_3COOH **C.** $FeCl_2$ **D.** H_2SO_4

Câu 3: Theo thuyết A-re-ni-ut chất nào sau đây là axit nhiều nấc?

A. HCl **B.** $NaHSO_4$ **C.** CH_3COOH **D.** H_3PO_4

Câu 4:. Chất nào sau đây là không phải là muối axit?

A. Na_2HPO_3 **B.** $NaHSO_4$ **C.** KHS **D.** NaH_2PO_4

Câu 5: Theo thuyết A-rê-ni-ut, kết luận nào sao 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 6: Muối nào sau đây là muối axit?

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

Câu 7: 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 8: 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 ên không phân li.

Câu 9: Chất nào dưới đây là chất lưỡng tính?

A. $Fe(OH)_3$. **B.** Al. **C.** $Zn(OH)_2$. **D.** $CuSO_4$.

Câu 10: Cho nhôm hidroxit phản ứng với dung dịch NaOH dư, sản phẩm thu được có tên là ?

A. natri aluminat. **B.** nhôm clorua. **C.** natri alumin. **D.** nhôm oxit.

Câu 11: Chất nào sau đây **không** có tính lưỡng tính?

A. Na_2CO_3. **B.** $(NH_4)_2CO_3$. **C.** $Al(OH)_3$. **D.** $NaHCO_3$.

Câu 12: Chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

A. Na_2CO_3. **B.** H_2SO_4. **C.** $AlCl_3$. **D.** $NaHCO_3$.

Câu 13: Chọn các chất là hiđroxit lưỡng tính trong số các hiđroxit sau:

A. $Zn(OH)_2$, $Fe(OH)_2$. **B.** $Al(OH)_3$, $Cr(OH)_2$. **C.** $Zn(OH)_2$, $Al(OH)_3$. **D.** $Mg(OH)_2$, $Fe(OH)_3$.

Trần Thị Ngọc Châu

LIVEWORKSHEETS

Câu 14: $Al(OH)_3$ là hiđroxit lưỡng tính lên có thể tác dụng với nhóm chất nào sau đây?

A. H_2SO_4, H_2CO_3. **B.** $Ba(OH)_2$, H_2SO_4. **C.** $Ba(OH)_2$, NH_4OH. **D.** H_2SO_4, NH_4OH .

Câu 15: Hidroxit nào sau đây không phải là hidroxit lưỡng tính?

A. $Pb(OH)_2$ **B.** $Al(OH)_3$ **C.** $Ca(OH)_2$ **D.** $Zn(OH)_2$

Câu 16: $Zn(OH)_2$ là hiđroxit lưỡng tính lên có thể tác dụng với nhóm chất nào sau đây?

A. H_2SO_4, H_2CO_3. **B.** NaOH, HCl. **C.** $Ba(OH)_2$, NH_4OH. **D.** H_2SO_4, NH_4OH .

Câu 17: Chọn câu trả lời **đúng**, khi nói về muối axit:

A. Muối có khả năng phản ứng với axit. **B.** Muối có khả năng phản ứng với bazơ.

C. Muối vẫn còn hiđro trong phân tử. **D.** Muối có anion gốc axit vẫn còn hiđro có khả năng phân li tạo ion H^+.

Câu 18: Chất nào dưới đây vừa tác dụng được với HCl và vừa tác dụng với NaOH?

A. $Fe(NO_3)_3$ **B.** $NaHCO_3$ **C.** Na_2CO_3 **D.** K_2SO_4

Trần Thị Ngọc Châu

LIVEWORKSHEETS