



KHÓA KIẾN THỨC TRỌNG TÂM - LỚP 11|TYHH

PHẢN ỨNG TRAO ĐỔI ION TRONG DUNG DỊCH CHẤT ĐIỆN LI (TIẾT 1)

(Giáo viên: Thầy Phạm Thắng)

- Câu 1:** Chất nào sau đây **không** tạo kết tủa khi cho vào dung dịch AgNO_3 ?
- A. HCl . B. K_3PO_4 . C. KBr . D. HNO_3 .
- Câu 2:** Phản ứng trao đổi ion trong dung dịch các chất điện li chỉ xảy ra khi
- A. các chất phản ứng phải là những chất dễ tan.
 B. các chất phản ứng phải là những chất điện li mạnh.
 C. một số ion trong dung dịch kết hợp được với nhau làm giảm nồng độ ion của chúng.
 D. Phản ứng không phải là thuận nghịch.
- Câu 3:** Để phân biệt dung dịch Na_2SO_4 với dung dịch NaCl , người ta dùng dung dịch
- A. KOH . B. HCl . C. KNO_3 . D. BaCl_2 .
- Câu 4:** Phương trình ion rút gọn của phản ứng cho biết
- A. Những ion nào tồn tại trong dung dịch.
 B. Nồng độ những ion nào trong dung dịch lớn nhất.
 C. Bản chất của phản ứng trong dung dịch các chất điện li.
 D. Không tồn tại phân tử trong dung dịch các chất điện li.
- Câu 5:** Dung dịch nào dưới đây dùng để phân biệt dung dịch KCl với dung dịch K_2SO_4 ?
- A. HCl . B. KOH . C. H_2SO_4 . D. BaCl_2 .
- Câu 6:** Để phân biệt dung dịch AlCl_3 và dung dịch KCl ta dùng dung dịch
- A. HCl . B. H_2SO_4 . C. NaNO_3 . D. KOH .
- Câu 7:** Trong các cặp chất cho dưới đây, cặp chất nào có thể cùng tồn tại trong một dung dịch?
- A. AlCl_3 và CuSO_4 . B. HCl và AgNO_3 .
 C. NaAlO_2 và HCl . D. NaHSO_4 và NaHCO_3 .
- Câu 8:** Dãy nào sau đây gồm các chất **không** tan trong nước nhưng tan trong dung dịch HCl ?
- A. CuS , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, CaCO_3 . B. AgCl , BaSO_3 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$.
 C. BaCO_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, FeS . D. BaSO_4 , FeS_2 , ZnO .
- Câu 9:** Cặp chất **không** xảy ra phản ứng là
- A. dung dịch NaNO_3 và dung dịch MgCl_2 . B. dung dịch NaOH và Al_2O_3 .
 C. K_2O và H_2O . D. Na và dung dịch KCl .
- Câu 10:** Trong dung dịch ion CO_3^{2-} cùng tồn tại với các ion
- A. NH_4^+ , Na^+ , K^+ . B. Cu^{2+} , Mg^{2+} , Al^{3+} .
 C. Fe^{2+} , Zn^{2+} , Al^{3+} . D. Fe^{3+} , HSO_4^- .
- Câu 11:** Dãy các ion có thể tồn tại trong cùng một dung dịch là
- A. Fe^{2+} , Ag^+ , NO_3^- , Cl^- . B. Mg^{2+} , Al^{3+} , NO_3^- , CO_3^{2-} .
 C. Na^+ , NH_4^+ , SO_4^{2-} , Cl^- . D. Ag^+ , Mg^{2+} , NO_3^- , Br^- .

- Câu 12:** Dãy ion nào sau đây có thể đồng thời tồn tại trong cùng một dung dịch?
 A. Na^+ , Cl^- , S^{2-} , Cu^{2+} . B. K^+ , OH^- , Ba^{2+} , HCO_3^- .
 C. Ag^+ , Ba^{2+} , NO_3^- , OH^- . D. HSO_4^- , NH_4^+ , Na^+ , NO_3^- .
- Câu 13:** Dãy gồm các ion có thể cùng tồn tại trong một dung dịch là
 A. Ca^{2+} , Cl^- , Na^+ , CO_3^{2-} . B. K^+ , Ba^{2+} , OH^- , Cl^- .
 C. Al^{3+} , SO_4^{2-} , Cl^- , Ba^{2+} . D. Na^+ , OH^- , HCO_3^- , K^+ .
- Câu 14:** Các ion nào sau **không** thể cùng tồn tại trong một dung dịch?
 A. Na^+ , Mg^{2+} , NO_3^- , SO_4^{2-} . B. Ba^{2+} , Al^{3+} , Cl^- , HSO_4^- .
 C. Cu^{2+} , Fe^{3+} , SO_4^{2-} , Cl^- . D. K^+ , NH_4^+ , OH^- , PO_4^{3-} .
- Câu 15:** Các ion có thể tồn tại trong cùng một dung dịch là:
 A. Na^+ , NH_4^+ , SO_4^{2-} , Cl^- . B. Mg^{2+} , Al^{3+} , NO_3^- , CO_3^{2-} .
 C. Ag^+ , Mg^{2+} , NO_3^- , Br^- . D. Fe^{2+} , Ag^+ , NO_3^- , CH_3COO^- .
- Câu 16:** Dãy các ion nào sau đây cùng tồn tại trong một dung dịch?
 A. Al^{3+} , K^+ , Br^- , NO_3^- , CO_3^{2-} . B. Mg^{2+} , HCO_3^- , SO_4^{2-} , NH_4^+ .
 C. Fe^{2+} , H^+ , Na^+ , Cl^- , NO_3^- . D. Fe^{3+} , Cl^- , NH_4^+ , SO_4^{2-} , S^{2-} .
- Câu 17:** Tập hợp các ion nào sau đây có thể tồn tại đồng thời trong cùng một dung dịch?
 A. NH_4^+ , Na^+ , HCO_3^- , OH^- . B. Fe^{2+} , NH_4^+ , NO_3^- , SO_4^{2-} .
 C. Na^+ , Fe^{2+} , H^+ , NO_3^- . D. Cu^{2+} , K^+ , OH^- , NO_3^- .
- Câu 18:** Có 4 dung dịch trong suốt, mỗi dung dịch chỉ chứa 1 cation và 1 anion trong số các ion sau: Ba^{2+} , Al^{3+} , Na^+ , Ag^+ , CO_3^{2-} , NO_3^- , Cl^- , SO_4^{2-} . Các dung dịch đó là:
 A. AgNO_3 , BaCl_2 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, Na_2CO_3 . B. AgCl , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, Na_2CO_3 .
 C. AgNO_3 , BaCl_2 , $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$, Na_2SO_4 . D. Ag_2CO_3 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, NaNO_3 .
- Câu 19:** Chất nào dưới đây vừa phản ứng được với dung dịch HCl vừa phản ứng được với dung dịch NaOH ?
 A. Na_2CO_3 . B. NH_4Cl . C. NH_3 . D. NaHCO_3 .
- Câu 20:** Dung dịch nào dưới đây tác dụng được với NaHCO_3 ?
 A. CaCl_2 . B. Na_2S . C. NaOH . D. BaSO_4 .
- Câu 21:** Dung dịch H_2SO_4 loãng phản ứng được với tất cả các chất trong dãy nào sau đây?
 A. Al_2O_3 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, Ag . B. CuO , NaCl , CuS .
 C. FeCl_3 , MgO , Cu . D. BaCl_2 , Na_2CO_3 , FeS .
- Câu 22:** Các dung dịch nào sau đây đều có tác dụng với Al_2O_3 ?
 A. NaSO_4 , HNO_3 . B. HNO_3 , KNO_3 . C. HCl , NaOH . D. NaCl , NaOH .
- Câu 23:** Dãy gồm các chất đều tác dụng với dung dịch HCl loãng là:
 A. KNO_3 , CaCO_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$. B. $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$, HCOONa , CuO .
 C. FeS , BaSO_4 , KOH . D. AgNO_3 , $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, CuS .
- Câu 24:** Dãy các chất đều tác dụng được với dung dịch $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ là:
 A. HNO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$ và Na_2SO_4 . B. HNO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$ và KNO_3 .
 C. HNO_3 , NaCl và Na_2SO_4 . D. NaCl , Na_2SO_4 và $\text{Ca}(\text{OH})_2$.
- Câu 25:** Trong các dung dịch: HNO_3 , NaCl , Na_2SO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KHSO_4 , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$. Dãy gồm các chất đều tác dụng được với dung dịch $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ là
 A. HNO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KHSO_4 , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$. B. HNO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KHSO_4 , Na_2SO_4 .
 C. NaCl , Na_2SO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$. D. HNO_3 , NaCl , Na_2SO_4 .

Giáo viên: Thầy Phạm Thắng