

**ÔN TẬP TỔNG HỢP – Bài số 1****Hãy chọn đáp án đúng nhất.**

**Câu 1.** Hòa tan hết 3,6g Mg trong dung dịch axit sunfuric 9,8% thu được bao nhiêu lít khí Hidro ở đktc?

- A. 3,6.                                      B. 0,15                                      C. 3,36                                      D. 9,8

**Câu 2.** Dung dịch  $H_2SO_4$  loãng tác dụng được với

- A.  $CO_2$ .                                      B. Al.                                      C. Cu.                                      D.  $H_2S$ .

**Câu 3.** Fe tác dụng với dung dịch chất nào sau đây?

- A.  $MgSO_4$                                       B. HCl                                      C. KCl                                      D.  $H_2SO_4$  đặc nguội

**Câu 4.** Trong thực tế, Canxi oxit được sử dụng nhiều trong xây dựng, sản xuất nông nghiệp và công nghiệp. Công thức hóa học của Canxi oxit là

- A.  $Ca(OH)_2$                                       B.  $Ca_2O$                                       C. CaO                                      D. CaS.

**Câu 5.** Khí CO nguy hiểm là do có khả năng kết hợp với hemoglobin trong máu làm mất khả năng vận chuyển oxi trong máu. Trường hợp nào dưới đây, con người có thể tử vong do ngộ độc khí CO?

- A. Đun than tổ ong trong phòng kín (thiếu oxi).  
B. Dùng bình gaz để đun nấu ngoài trời.  
C. Dùng bếp điện để đun nấu.  
D. Đun than tổ ong nơi thoáng khí (dư oxi).

**Câu 6.** Lưu huỳnh đioxit là một oxit axit có mùi hắc, có thể gây viêm đường hô hấp và là một trong những nguyên nhân gây ra hiện tượng mưa axit. CTHH của Lưu huỳnh đioxit là

- A.  $SO_3$                                       B.  $SO_2$                                       C.  $CO_2$                                       D.  $Cl_2$

**Câu 7.** Dãy chất gồm các oxit là:

- A. CaO,  $H_2SO_3$ ,  $Fe_2O_3$ .                                      B.  $K_2O$ , MgO,  $CO_2$ .  
C.  $Ba(OH)_2$ , CO,  $Al_2O_3$ .                                      D.  $SO_2$ ,  $SO_3$ ,  $O_2$ .

**Câu 8.** Dãy chất gồm các oxit bazơ là:

- A. CaO, CO,  $Fe_2O_3$ .                                      B.  $K_2O$ , MgO,  $NO_2$ .  
C. BaO, CuO,  $Al_2O_3$ .                                      D.  $SO_2$ ,  $SO_3$ ,  $CO_2$ .

**Câu 9.** Để làm khô khí  $CO_2$  cần dẫn khí này qua

- A.  $CaCl_2$ .                                      B. NaOH rắn.                                      C. CaO.                                      D. KOH rắn.

**Câu 10.** Để phân biệt 2 dung dịch NaOH và  $Ca(OH)_2$  ta dùng

A. dd HCl      B. CO<sub>2</sub>      C. quỳ tím      D. NaCl.

**Câu 11.** Chất vừa tác dụng với dd NaOH vừa tác dụng với dd H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> là

A. CO<sub>2</sub>      B. ZnO.      C. MgO.      D. CO.

**Câu 12.** Hòa tan 6,2 gam Na<sub>2</sub>O vào 93,8 gam nước được dung dịch có nồng độ

A. 6,2%      B. 4%      C. 8%      D. 6,6%

**Câu 13.** Hòa tan hoàn toàn x gam CuO cần 400 gam dd HCl 7,3%. Giá trị của x là

A. 0,4      B. 400      C. 64      D. 32

**Câu 14.** Dãy chất gồm các axit:

A. K<sub>2</sub>O ; Na<sub>2</sub>O ; CaO ; BaO      B. HCl ; H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ; H<sub>2</sub>S ; HNO<sub>3</sub>  
 C. KOH ; NaOH ; Ca(OH)<sub>2</sub> ; Ba(OH)<sub>2</sub>      D. KHCO<sub>3</sub> ; NaHCO<sub>3</sub> ; Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> ; Ba(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

**Câu 15.** Dãy chất gồm các bazơ:

A. K<sub>2</sub>O ; Na<sub>2</sub>O ; CaO ; BaO      B. HCl ; H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ; H<sub>2</sub>S ; HNO<sub>3</sub>  
 C. KOH ; NaOH ; Ca(OH)<sub>2</sub> ; Ba(OH)<sub>2</sub>      D. KHCO<sub>3</sub> ; NaHCO<sub>3</sub> ; Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> ; Ba(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

**Câu 16.** Để phân biệt dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> với dung dịch HCl người ta có thể sử dụng hoá chất là

A. BaCl<sub>2</sub>      B. NaCl      C. Zn      D. K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

**Câu 17.** Cho 10g dung dịch HCl 36,5% vào hỗn hợp bột nhôm và đồng, đến khi thấy dòng khí thoát ra dừng lại, người ta thu được a gam khí H<sub>2</sub>. Giá trị của a là

A. 0,1.      B. 0,05.      C. 0.25.      D. 0.01.

**Câu 18.** Cho 200 ml dung dịch NaOH 1M vào 200 ml dung dịch HCl 0,8M, nếu thử môi trường sau phản ứng thì giấy quỳ tím sẽ

A. không đổi màu.      B. chuyển đỏ.      C. chuyển xanh.      D. không màu.

**Câu 19.** Để trung hòa 200 ml dung dịch HCl 1M cần vừa đủ x gam dung dịch NaOH 4%. Giá trị của x là

A. 200      B. 8      C. 32      D. 50

**Câu 20.** Cho 7,8 gam hỗn hợp X gồm hai kim loại Mg và Al phản ứng hết với dung dịch HCl, sau phản ứng thu được 8,96 lít khí hiđro (đktc). Khối lượng các kim loại trong X lần lượt là:

A. 2,4 g và 5,4 g      B. 5,4 g và 2,4 g  
 C. 4,8 g và 2,7 g      D. 2,7 g và 4,8 g

-----\*\*\*-----