

### Đề kiểm tra học kì 1 Hóa 9 - Đề 4

**Câu 1.** Dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  tác dụng với dãy chất là:

- A. Fe, CaO, HCl.
- B. Cu, BaO, NaOH.
- C. Mg, CuO, HCl.
- D. Zn, BaO, NaOH.

**Câu 2.** Để phân biệt 2 dung dịch HCl và  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Người ta dùng thuốc thử là:

- A. Quỳ tím.
- B. Zn.
- C. dung dịch NaOH.
- D. dung dịch  $\text{BaCl}_2$ .

**Câu 3.** Chất gây ô nhiễm và mưa axit là

- A. Khí  $\text{O}_2$ .
- B. Khí  $\text{SO}_2$ .
- C. Khí  $\text{N}_2$ .
- D. Khí  $\text{H}_2$ .

**Câu 4.** Chất tác dụng được với HCl và  $\text{CO}_2$ :

- A. Sắt
- B. Nhôm
- C. Kẽm
- D. Dung dịch NaOH.

**Câu 5.** Phương pháp được dùng để sản xuất khí sunfuro trong công nghiệp.

- A. Phân hủy canxi sunfat ở nhiệt độ cao.
- B. Đốt cháy lưu huỳnh trong oxi.
- C. Cho đồng tác dụng với axit sunfuric đặc, nóng.
- D. Cho muối natrisunfit tác dụng với axit clohidric.

**Câu 6.** Dùng Canxi oxit để làm khô khí:

- A. Khí  $\text{CO}_2$
- B. Khí  $\text{SO}_2$
- C. Khí HCl
- D. CO

**Câu 7.** Dung dịch axit mạnh không có tính chất là:

- A. Tác dụng với oxit axit tạo thành muối và nước.
- B. Tác dụng với bazơ tạo thành muối và nước.
- C. Tác dụng với nhiều kim loại giải phóng khí hiđrô.
- D. Làm đổi màu quỳ tím thành đỏ.

**Câu 8.** Hòa tan 23,5 gam  $K_2O$  vào nước. Sau đó dùng 250ml dung dịch HCl để trung hòa dung dịch trên. Tính nồng độ mol HCl cần dùng.

A. 1,5M	B. 2,0M	C. 2,5 M	D. 3,0 M
---------	---------	----------	----------

**Câu 9.** Khí lưu huỳnh đioxit  $SO_2$  được tạo thành từ cặp chất là

- A.  $K_2SO_4$  và HCl.
- B.  $K_2SO_4$  và NaCl.
- C.  $Na_2SO_4$  và  $CuCl_2$
- D.  $Na_2SO_3$  và  $H_2SO_4$

**Câu 10.** Dung dịch của chất X có  $pH > 7$  và khi tác dụng với dung dịch kali sunfat tạo ra chất không tan. Chất X là.

- A.  $BaCl_2$
- B. NaOH
- C.  $Ba(OH)_2$
- D.  $H_2SO_4$ .

**Câu 11.** Nhỏ một giọt quỳ tím vào dung dịch KOH, dung dịch có màu xanh; nhỏ từ từ dung dịch  $H_2SO_4$  cho tới dư, vào dung dịch có màu xanh trên thì.

- A. Màu xanh vẫn không thay đổi.
- B. Màu xanh nhạt dần rồi mất hẳn.
- C. Màu xanh nhạt dần rồi mất hẳn, rồi chuyển sang màu đỏ
- D. Màu xanh đậm thêm dần.

**Câu 12.** Để phân biệt 3 gói bột: Fe, Cu và Al có thể dùng các dung dịch

- A. NaOH và  $FeCl_2$
- B. HCl và  $CuCl_2$
- C.  $Ca(OH)_2$  và NaCl
- D. HCl và NaOH

**Câu 13.** Có những chất khí sau:  $CO_2$ ;  $H_2$ ;  $O_2$ ;  $SO_2$ ; CO. Khi nào làm đục nước vôi trong .

- A.  $\text{CO}_2$
- B.  $\text{CO}_2$ ;  $\text{CO}$ ;  $\text{H}_2$
- C.  $\text{CO}_2$  ;  $\text{SO}_2$
- D.  $\text{CO}_2$ ;  $\text{CO}$ ;  $\text{O}_2$

**Câu 14.** CaO phản ứng được với tất cả các chất trong dãy

- A. NaOH; CaO;  $\text{H}_2\text{O}$
- B. CaO;  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ;  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- C.  $\text{H}_2\text{O}$ ;  $\text{Na}_2\text{O}$ ;  $\text{BaCl}_2$
- D.  $\text{CO}_2$ ;  $\text{H}_2\text{O}$ ; HCl

**Câu 15.** Khí CO tác dụng được với tất cả các chất trong dãy nào sau đây?

- A.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ , CuO,  $\text{O}_2$ , PbO
- B. CuO, CaO, C,  $\text{O}_2$
- C.  $\text{Al}_2\text{O}_3$ , C,  $\text{O}_2$ , PbO
- D.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ , CaO,  $\text{O}_2$

**Câu 16.** Đốt cháy 48 gam Lưu huỳnh với khí oxi, sau phản ứng thu được 96 gam khí Sunfuro. Khối lượng của oxi tác dụng là:

- A. 40g
- B. 44g
- C. 48g
- D. 52g

**Câu 17.** Để hòa tan hoàn toàn 1,3 g kẽm thì cần 14,7g dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  20%. Khi phản ứng kết thúc khối lượng hidro thu được là:

- A. 0,03g
- B. 0,04g
- C. 0,05g
- D. 0,06g

**Câu 18.** Hòa tan hoàn toàn 14,40 gam kim loại M (hóa trị II) trong dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng, dư thu được 13,44 lít khí  $\text{H}_2$  (đktc). Kim loại M là :

- A. Mg
- B. Ca
- C. Be

D. Ba

**Câu 19.** Phản ứng giữa các chất nào sau đây không tạo ra muối sắt (II)?

A. Fe với dung dịch HCl

B. Fe với dung dịch  $\text{HgCl}_2$

C. FeO với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng

D. Fe với  $\text{Cl}_2$

**Câu 20.** Khối lượng Fe có thể điều chế được 200 tấn quặng hematit chứa 60%  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  là

A. 42 tấn

B. 64 tấn

C. 80 tấn

D. 78,13 tấn

**Câu 21.** Đinh sắt không bị ăn mòn trong trường hợp nào sau đây?

A. Để đinh sắt trong không khí khô.

B. Ngâm đinh sắt trong ống nghiệm đựng nước có hòa tan khí oxi.

C. Ngâm đinh sắt trong ống nghiệm đựng nước muối

D. Ngâm đinh sắt trong ống nghiệm đựng nước có nhỏ vài giọt axit HCl

**Câu 22.** Để sản xuất gang trong công nghiệp, cần có các nguyên liệu:

A. Quặng pirit sắt ( $\text{FeS}_2$ ), than cốc, không khí và chất phụ gia

B. Sắt phế thải, than cốc, không khí và chất phụ gia.

C. Sắt phế thải, không khí và chất phụ gia

D. Quặng sắt hematit ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) hoặc manhetit ( $\text{Fe}_3\text{O}_4$ ), than cốc, không khí và chất phụ gia

**Câu 23.** Muối  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$  có lẫn ít muối  $\text{AgNO}_3$ . Có thể dùng kim loại nào sau đây để làm sạch dung dịch  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ ?

A. Zn

B. Fe

C. Cu

D. Ag

**Câu 24.** Cho 5,4 gam hỗn hợp 2 kim loại Fe và Zn tác dụng hoàn toàn với 90 ml dung dịch HCl 2M. Khối lượng muối thu được là

A. 11,79 gam

B. 11,5 gam

C. 15,71 gam

D. 17,19 gam

**Câu 25.** Cho 5,4 gam Al vào dung dịch NaOH loãng, dư, sau phản ứng thu được V lít khí  $H_2$  (ở đktc)

A. 4,48 lít

B. 6,72 lít

C. 8,96 lít

D. 5,04 lít

**Câu 26.** Các đồ vật bằng nhôm bền trong không khí và nước là do:

A. Có một lớp  $Al(OH)_3$  bên ngoài bảo vệ

B. Có một lớp  $Al_2O_3$  bên ngoài bảo vệ

C. Nhôm không tan trong nước

D. Nhôm bền, không bị oxi hóa

**Câu 27.** Kim loại X có nhiệt độ nóng chảy cao nhất, được sử dụng làm dây tóc bóng đèn.

Kim loại X là:

A. Vonfram

B. Sắt

C. Thủy ngân

D. Vàng

**Câu 28.** Dãy nào dưới đây được sắp xếp theo thứ tự giảm dần mức độ hoạt động hóa học

A. K, Ag, Fe, Zn

B. Ag, Fe, K, Zn

C. K, Zn, Fe, Ag

D. Ag, Fe, Zn, K

**Câu 29.** Trong số các kim loại X, Y, Z, T thì chỉ có:

X và Y đứng trước H trong dãy hoạt động hóa học kim loại

X và T đẩy được Z ra khỏi dung dịch muối tương ứng.

Dãy sắp xếp các kim loại theo chiều giảm dần mức độ hoạt động hóa học là

A. X, Y, Z, T

B. X, Y, T, Z

C. Z, T, X, Y

D. Y, X, T, Z

**Câu 30.** Khi cho kim loại Mg (dư) vào dung dịch gồm 2 muối  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  và  $\text{AgNO}_3$ , sản phẩm thu được gồm

- A. hai kim loại và một muối
- B. ba kim loại và một muối
- C. ba kim loại và hai muối
- D. hai kim loại và 2 muối

.....**HẾT**.....

### Đáp án

1 D	2 D	3 B	4 D	5 C	6 D	7 A	8 B	9 D	10 C
11 C	12 A	13 C	14 D	15 A	16 C	17 B	18 A	19 D	20 B
21 A	22 D	23 B	24 A	25 B	26 B	27 A	28 D	29 D	30 C