



TRƯỜNG THCS NGỌC THUY
NHÓM HÓA 8

ĐỀ CHÍNH THỨC

Mã đề H8-II-2-2-01

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II – MÔN HÓA 8

Thời gian làm bài: 45 phút

Năm học : 2020 - 2021

Ngày kiểm tra: 29/4/2021

I. Trắc nghiệm (5 điểm)

Chọn chữ cái đứng trước đáp án đúng và ghi vào bài làm

Câu 1. Với cùng khối lượng, kim loại nào dưới đây tác dụng với dung dịch axit HCl cho thể tích H₂ (đktc) lớn nhất?

- A. Zn B. Mg C. Al D. Fe

Câu 2. Dãy chất nào sau đây gồm các bazơ?

- A. H₂SO₄, HCl, H₃PO₄ B. CuO, K₂O, P₂O₅
C. NaCl, K₂CO₃, NaHCO₃ D. KOH, NaOH, Ba(OH)₂

Câu 3. Hợp chất CaSO₄ có tên gọi là

- A. Cacbon sunfit. B. Canxi sunfat. C. Canxi sunfit. D. Cacbon sunfat.

Câu 4. Cho các chất sau: Na, Fe, CaO, P₂O₅, Ca(OH)₂. Số chất phản ứng được với nước ở nhiệt độ thường là

- A. 2 B. 3 C. 5 D. 4

Câu 5. Đốt cháy hoàn toàn 6,2 gam P trong một lọ chứa 3,2 gam oxi. Khối lượng sản phẩm thu được là

- A. 14,2 gam. B. 1,42 gam. C. 56,8 gam. D. 5,68 gam.

Câu 6. Dãy chất nào sau đây tác dụng với nước ở nhiệt độ thường tạo thành dung dịch bazơ và giải phóng chất khí?

- A. K, Na, Ba B. P₂O₅, SO₂, SO₃ C. Zn, Na, Ca D. K₂O, Na₂O, BaO

Câu 7. Dãy chất nào sau đây tác dụng với nước tạo dung dịch làm quỳ tím chuyển sang màu đỏ?

- A. P₂O₅, SO₂, SO₃ B. Zn, Na, Ca C. K, Na, Ba D. K₂O, Na₂O, BaO

Câu 8. Phản ứng nào dưới đây là phản ứng phân hủy?

- A. $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$ B. $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{t^\circ} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$
C. $\text{CuO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ D. $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{SO}_2$

Câu 9. Hidro có thể khử dãy các oxit kim loại nào dưới đây?

- A. Al₂O₃, MgO, FeO B. Al₂O₃, FeO, CuO C. ZnO, FeO, CuO D. Al₂O₃, MgO, CuO

Câu 10. Sắt (II) sunfit là tên gọi của

- A. FeSO₃ B. Fe₂(SO₄)₃ C. FeSO₄ D. Fe₂(SO₃)₃

Câu 11. Dãy chất nào sau đây gồm các muối?

- A. CuO, K₂O, P₂O₅ B. KOH, NaOH, Ba(OH)₂
C. NaCl, K₂CO₃, NaHCO₃ D. H₂SO₄, HCl, H₃PO₄

Câu 12. Dãy chất nào sau đây gồm các axit?

- A. H₂SO₄, HCl, H₃PO₄ B. CuO, K₂O, P₂O₅
C. KOH, NaOH, Ba(OH)₂ D. NaCl, K₂CO₃, NaHCO₃

Câu 13. Sắt (III) hidroxit là tên gọi của

- A. Fe(OH)₂ B. Fe(OH)₃ C. Fe₂O₃ D. FeO

Câu 14. Tại sao khí hidro được dùng làm nhiên liệu sạch?

- A. Khí hidro cháy tạo nhiệt lượng cao hơn

- B. Khí hiđro nhẹ nhất trong các chất khí
- C. Khí hiđro có giá thành vừa phải
- D. Khí hiđro cháy tạo thành hơi nước, không gây ô nhiễm môi trường

Câu 15. Dãy chất nào sau đây gồm các oxit axit?

- A. CuO, K₂O, Al₂O₃
- B. H₂SO₄, HCl, H₃PO₄
- C. SO₂, P₂O₅, CO₂
- D. KOH, NaOH, Ba(OH)₂

Câu 16. Khi thu khí oxi vào lọ bằng cách đẩy không khí ra khỏi lọ, chúng ta cần phải để lọ như thế nào?

- A. Để lọ nằm ngang
- B. Để ngửa lọ
- C. Để lọ nằm nghiêng
- D. Để úp lọ

Câu 17. Dãy chất nào sau đây gồm các oxit bazơ?

- A. SO₂, P₂O₅, CO₂
- B. CuO, K₂O, Fe₂O₃
- C. H₂SO₄, HCl, H₃PO₄
- D. NaCl, K₂CO₃, NaHCO₃

Câu 18. Có ba chất gồm Na₂SO₄, H₂SO₄, NaOH đựng riêng biệt trong ba lọ bị mất nhãn. Để nhận biết các chất trên, ta dùng thuốc thử là

- A. nước.
- B. dung dịch phenolphtalein.
- C. dung dịch NaOH.
- D. quỳ tím.

Câu 19. Dãy chất nào sau đây tác dụng với nước tạo dung dịch bazơ?

- A. P, S, C.
- B. P₂O₅, SO₂, SO₃.
- C. K₂O, Na₂O, BaO.
- D. Fe₂O₃, MgO, ZnO.

Câu 20. Hợp chất HNO₂ có tên gọi là

- A. Axit nitơ.
- B. Nitơ đioxit.
- C. Axit nitric.
- D. Hiđro nitơ đioxit.

II. Tự luận (5điểm)

Câu 1 (2,5đ). Hoàn thành các PTHH còn thiếu sau:

- a. $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \dots\dots\dots$
- b. $\dots\dots + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH}$
- c. $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots\dots\dots$
- d. $\text{H}_2 + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
- e. $\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \dots\dots\dots$

Câu 2 (2đ). Hòa tan hoàn toàn 11,2 gam sắt bằng dung dịch axit clohidric tạo thành muối sắt (II) clorua và khí hiđro.

- a. Viết PTHH xảy ra.
- b. Tính thể tích khí Hiđro thu được ở đktc.
- c. Tính khối lượng axit clohidric đã tham gia phản ứng.
- d. Tính khối lượng muối sắt (II) clorua tạo thành.

Câu 3 (0,5đ). Đốt cháy 3,2 gam S trong một lọ chứa 3,36 lít khí Oxi (đktc). Chất nào còn dư sau phản ứng và dư bao nhiêu gam?

(Biết: H=1 ; O=16; Na=23; Mg=24; Al=27; P=31; S=32; Cl=35,5 ; Fe=56 ; Cu=64; Zn=65)