

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II MÔN HÓA HỌC 8**Mã đề số 5****NĂM HỌC 2019 - 2020****Thời gian làm bài: 45 phút**

Bản quyền thuộc về VnDoc nghiêm cấm mọi hành vi sao chép vì mục đích thương mại

Phần 1. Trắc nghiệm (4 điểm)

Câu 1. Người ta thu khí oxi bằng cách đẩy không khí là dựa vào tính chất

- A. Khí oxi nhẹ hơn không khí
- B. Khí oxi nặng hơn không khí
- C. Khí oxi khó hóa lỏng
- D. Khí oxi dễ trộn lẫn với không khí

Câu 2. Để dập tắt đám cháy người ta cần

- A. Quạt mạnh vào đám cháy
- B. Duy trì nhiệt độ đám cháy
- C. Cách li chất cháy với oxi
- D. Cung cấp thêm oxi

Câu 3. Cặp chất nào dùng để điều chế hidro trong phòng thí nghiệm

- A. Zn và dung dịch HCl
- B. Cu và dung dịch HCl
- C. Cu và dung dịch H_2SO_4 loãng
- D. Ag và dung dịch HCl

Câu 4. Dãy chất nào sau đây tan được trong nước:

- A. NaCl, AgCl, $Ba(OH)_2$, Na(OH), HCl

- B. HNO_3 , H_2SiO_3 , HCl , H_2SO_4 , NaCl
C. NaOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, KOH , NaCl , HCl
D. CuO , AlPO_4 , NaOH , KOH , NaCl , HCl

Câu 5. Sản phẩm nào của phản ứng sau làm quỳ hóa xanh

- A. $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
B. $\text{CuO} + \text{H}_2$
C. $\text{Fe} + \text{O}_2$
D. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

Câu 6. Dãy các chất hoàn toàn là công thức hóa học của các oxit:

- A. SO_2 , BaO , P_2O_5 , ZnO , CuO
B. SO_2 , BaO , KClO_3 , P_2O_5 , MgO
C. CaO , H_2SO_4 , P_2O_5 , MgO , CuO
D. SO_2 , CaO , KClO_3 , NaOH , SO_3

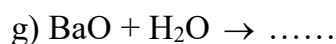
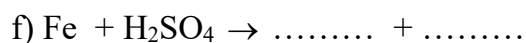
Câu 7. Khử 32g $\text{Fe}(\text{III})$ oxit bằng khí Hidro. Khối lượng sắt thu được là

- A. 22,4 gam
B. 11,2 gam
C. 33,6 gam
D. 5,6 gam

Phần 2. Tự luận (6 điểm)

Câu 1. (1,5 điểm) Hoàn thành các phương trình hóa học sau, và cho biết phản ứng nào là phản ứng phân hủy, phản ứng nào là phản ứng thế?

- a) + $\rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
b) $\text{KClO}_3 \xrightarrow{t^0}$ +
c) + $\xrightarrow{t^0} \text{SO}_2$
d) $\text{KMnO}_4 \xrightarrow{t^0}$ + +
e) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow$ +



Câu 2. (1 điểm) Bằng phương pháp hóa học nhận biết 4 bình đựng riêng biệt các khí sau: không khí, khí oxi, khí hiđro, khí cacbonic

Câu 3. (2,5 điểm) Cho 11,2 g sắt vào 200 ml dung dịch H_2SO_4 2M. Hãy:

a) Tính lượng khí H_2 tạo ra ở đktc?

b) Chất nào còn dư sau phản ứng và lượng dư là bao nhiêu?

Câu 4. (1 điểm) Hai nguyên tử M kết hợp với 1 nguyên tử oxi tạo ra phân tử oxit. Trong phân tử, nguyên tố oxi chiếm 25,8% về khối lượng. Tìm nguyên tố M

Cho nguyên tử khối của các nguyên tố: $\text{Cu}=64$; $\text{O}=16$; $\text{Cl}=35,5$; $\text{Fe}=56$; $\text{H}=1$; $\text{Na}=23$; $\text{S}=32$

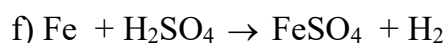
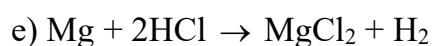
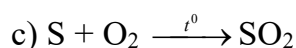
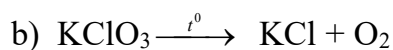
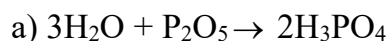
Đáp án đề kiểm tra học kì 2 môn Hóa học

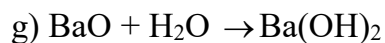
Phần 1. Trắc nghiệm (4 điểm)

1	2	3	4	5	6	7
B	C	A	C	D	A	B

Phần 2. Tự luận (6 điểm)

Câu 1.





Phản ứng phân hủy: b), d)

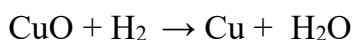
Phản ứng thế: e), f)

Câu 2.

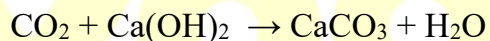
Dùng que đóm có tàn đỏ cho lần lượt vào bình đựng các khí

Lọ làm tàn đỏ bùng cháy cho ngọn lửa vàng là O_2

Dẫn 3 khí còn lại qua đồng (II) oxit đã nung nóng, nếu lọ nào làm CuO chuyển từ màu đen sang màu đỏ thì lọ đó có chứa khí H_2



Dẫn 2 khí còn lại vào dung dịch nước vôi trong Ca(OH)_2 nếu lọ làm nước vôi trong vẫn đục thì lọ đó có chứa khí CO_2



Lọ không làm nước vôi trong vẫn đục còn lại là không khí

Câu 3.



$$n_{\text{Fe}} = \frac{m}{M} = \frac{11,2}{56} = 0,2 \text{ mol}$$

$$n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = n \cdot V = 0,2 \times 0,2 = 0,4 \text{ mol}$$

$$\frac{n_{\text{H}_2\text{SO}_4}}{1} > \frac{n_{\text{Fe}}}{1}$$

Vậy H_2SO_4 dư, tính theo Fe

$$n_{\text{H}_2} = n_{\text{Fe}} = 0,2 \text{ mol}$$

$$V_{\text{H}_2} = 0,2 \times 22,4 = 4,48 \text{ lít}$$

Theo phương trình (1)

$$n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = n_{\text{Fe}} = 0,2 \text{ mol}$$

Số mol H_2SO_4 dư = Số mol H_2SO_4 ban đầu - Số mol H_2SO_4 phản ứng

$$0,4 - 0,2 = 0,2 \text{ mol}$$

$$\text{Số gam } \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ dư} = 0,2 \times 98 = 19,6 \text{ g}$$

Câu 4.

Gọi công thức phân tử cần tìm là M_2O

Theo đề bài ta có:

$$\% \text{O} = \frac{16}{2 \times \text{M} + 16} \times 100$$

$$\Rightarrow 25,8\% = \frac{16}{2 \times \text{M} + 16} \times 100\%$$

Giải phương trình tìm được $\text{M} = 23 \Rightarrow \text{Na}$

Vậy phân tử cần tìm là: Na_2O

Mời các bạn tham khảo thêm tại: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-8>

