

ĐỀ THI HÓA LỚP 8 HỌC KÌ 1

NĂM HỌC 2020 - 2021

Thời gian làm bài thi 45 phút không kể thời gian phát đề

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

Mã đề số 7

Phần 1. Trắc nghiệm khách quan

Khoanh vào đáp án đặt trước câu trả lời đúng

Câu 1. Nguyên tử được cấu tạo từ mấy loại hạt

- A. Proton, electron
- B. Electron và notron
- C. Electron, notron
- D. Proton, notron và electron

Câu 2. Dãy nào sau đây chỉ gồm các đơn chất?

- A. Nước cất (H_2O), gang (Hỗn hợp gồm Fe, C,...)
- B. Muối ăn ($NaCl$), đường glucozo ($C_6H_{12}O_6$)
- C. Khí Clo (Cl_2), khí nitơ (N_2)
- D. Rượu etylic (C_2H_5OH), không khí

Câu 3. Nguyên tố X có nguyên tử khối bằng 6,75 lần nguyên tử của oxi. X là nguyên tố nào sau đây

- A. Fe
- B. Cu
- C. Ag
- D. Hg

Câu 4. Cặp chất nào sau đây có cùng phân tử khối

- A. N_2 và CO_2
- B. SO_2 và C_4H_{10}
- C. NO và C_2H_6
- D. CO và N_2O

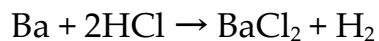
Câu 5. Chọn công thức đúng trong của Ba và PO_4 :

- A. Ba_2PO_4 .
- B. $Ba_3(PO_4)_2$.
- C. Ba_3PO_4 .
- D. $BaPO_4$.

Câu 6. Hiện tượng nào sau đây là hiện tượng vật lí?

- A. Thức ăn để lâu bị ôi thiu
- B. Cho vôi sống CaO hòa tan vào nước
- C. Đinh sắt để lâu ngoài không khí bị gỉ
- D. Cồn để trong lọ không kín bị bay hơi

Câu 7.



Để thu được 4,16 g $BaCl_2$ cần bao nhiêu mol HCl

- A. 0,04 mol
- B. 0,01 mol
- C. 0,02 mol
- D. 0,5 mol

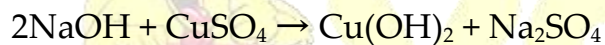
Câu 8. Trong các khí sau, số khí nhẹ hơn không khí là: CO_2 , H_2O , N_2 , H_2 , SO_2 , N_2O

- A. 1 B. 3 C. 4 D. 5

Câu 9. Cho mẫu Magie tác dụng với dung dịch axit HCl phát biểu nào dưới đây không đúng?

- A. Tổng khối lượng chất phản ứng lớn hơn khối lượng khí hidro
B. Khối lượng của magie clorua nhỏ hơn tổng khối lượng chất phản ứng
C. Tổng khối lượng của các chất phản ứng bằng tổng khối lượng chất sản phẩm
D. Khối lượng magie bằng khối lượng hidro

Câu 10. Nhìn vào phương trình sau và cho biết tỉ số giữa các chất tham gia phản ứng



- A. 2:1 B. 1:2 C. 1:1 D. 2:3

Phần 2. Tự luận

Câu 1 (2 điểm) Lập phương trình hóa học của các phản ứng sau:

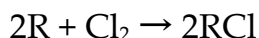
- a) Photpho + khí oxi Photpho (V) oxit
b) Khí Hidro + oxit sắt từ (Fe_3O_4) Sắt + nước
c) Sắt + đồng (II) sunfat Sắt (II) sunfat + đồng
d) Kẽm + axit sunfuric Kẽm sunfat + khí hidro

Câu 2 (1,5 điểm) Tính thành phần phần trăm (theo khối lượng) của các nguyên tố hóa học có mặt trong các hợp chất sau:

a) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ b) N_2O , NO

Câu 3 (1,5 điểm) Hợp chất B có khối lượng mol phân tử là 106 g/mol, thành phần các nguyên tố theo khối lượng: 43,4% Na; 11,3% C; 45,3% O

Câu 4. (1 điểm) Biết rằng 2,3 gam một kim loại R (có hoá trị I) tác dụng vừa đủ với 1,12 lit khí clo (ở đktc) theo sơ đồ phản ứng:



a) Xác định tên kim loại R

b) Tính khối lượng hợp chất tạo thành

.....Hết.....

Đáp án đề thi học kì 1 hóa 8 năm học 2020 - 2021 Đề 7

Phần 1. Trắc nghiệm

1D	2C	3C	4C	5B
6D	7A	8C	9D	10A

Phần 2. Tự luận

Câu 1.

a) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \rightarrow 2\text{P}_2\text{O}_5$ b) $4\text{H}_2 + \text{Fe}_3\text{O}_4 \rightarrow 3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O}$ c) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu} + \text{FeSO}_4$ d) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$

Câu 2.

a) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$: $\%m_{\text{Fe}} = 31,11\%$; $\%m_{\text{N}} = 15,56\%$; $\%m_{\text{O}} = 53,33\%$

$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$: $\%m_{\text{Fe}} = 23,14\%$; $\%m_{\text{N}} = 17,35\%$; $\%m_{\text{O}} = 59,51\%$

b)

N_2O : $\%m_{\text{N}} = 63,63\%$; $\%m_{\text{O}} = 36,37\%$

NO : $\%m_{\text{N}} = 46,67\%$; $\%m_{\text{O}} = 53,33\%$

Câu 3.

$M_B = 106 \text{ g}$

$M_{\text{Na}} = (106.43,4)/100 = 46 \Rightarrow n_{\text{Na}} = 46/23 = 2 \text{ mol}$

$M_{\text{C}} = (106.11,3)/100 = 12 \Rightarrow n_{\text{C}} = 1 \text{ mol}$

$M_{\text{O}} = (106.45,3)/100 = 48 \Rightarrow n_{\text{O}} = 48/16 = 3 \text{ mol}$

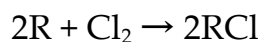
Suy ra trong một phân tử hợp chất B có 2 nguyên tử Na, 1 nguyên tử C và 3 nguyên tử O

Do đó công thức hóa học của hợp chất B là Na_2CO_3

Câu 4.

$n_{\text{Cl}_2} = V/22,4 = 1,12 : 22,4 = 0,05 \text{ mol}$

Phương trình:



2mol 1mol 2 mol

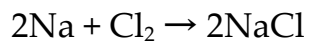
Theo PTPƯ:

$n_{\text{R}} = 2n_{\text{Cl}_2} = 2 \cdot 0,05 = 0,1 \text{ mol}$

à $M_R = m_R : n_R = 2,3 : 0,1 = 23$ gam

=> R là natri (Kí hiệu Na)

* Ta có phương trình



Theo pt:

$$n_{\text{NaCl}} = 2n_{\text{Cl}_2} = 2 \cdot 0,05 = 0,1 \text{ mol}$$

$$m_{\text{NaCl}} = n \cdot M = 0,1 \cdot 58,5 = 5,85 \text{ gam}$$

Xem thêm tài liệu tại đây: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-8>

