

ĐỀ ÔN TẬP HÓA 8 HỌC KỲ II NĂM 2021-2022

I/ TRẮC NGHIỆM: (4 điểm) Em hãy chọn đáp án đúng và ghi vào bài làm

Câu 1: Khí hiđro là chất khí ...

- A. nặng hơn không khí.
- B. nặng bằng không khí.
- C. nặng bằng khí oxi.
- D. nhẹ nhất trong các khí.

Câu 2: Khí hiđro tác dụng được với chất nào dưới đây:

- A, CO
- B, FeO
- C, HCl
- D, NaCl

Câu 3: Phản ứng hoá học nào dưới đây được dùng để điều chế khí oxi trong công nghiệp?

- A, $2\text{HgO} \xrightarrow{t^0} 2\text{Hg} + \text{O}_2$
- B, $2\text{Hg} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} 2\text{HgO}$
- C, $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{đp}} 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
- D, $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{t^0} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$

Câu 4: Dãy chất nào dưới đây chỉ toàn bazơ:

- A. CO, CO₂, MnO₂, Fe₂O₃, P₂O₅.
- B. H₂CO₃, H₂SO₄, HCl, H₂SO₃, HBr.
- C. FeO, Mn₂O₇, Na₂SiO₃, CaO, FeSO₄.
- D. NaOH, Ba(OH)₂, KOH, LiOH, Zn(OH)₂.

Câu 5: Nguyên liệu để điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm là:

- A. H₂O.
- B. KClO₃.
- C. HCl.
- D. H₂SO₄.

Câu 6: Trong không khí, khí nitơ chiếm bao nhiêu phần trăm về thể tích?

- A, 20%
- B, 21%
- C, 78%
- D, 80%

Câu 7: Trong những chất có CTHH dưới đây, chất nào là muối axit?

- A, NaHCO₃
- B, NaCl
- C, HNO₃
- D, ZnO

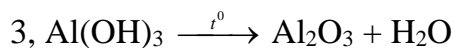
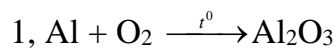
Câu 8: Dãy chất nào dưới đây chỉ toàn oxit bazơ?

- A. CO, CO₂, MnO₂, Fe₂O₃, P₂O₅.
- B. FeO, Mn₂O₇, SiO₂, CaO, Fe₂O₃.
- C. CO₂, SO₂, Mn₂O₇, SO₃, P₂O₅.
- D. Na₂O, BaO, K₂O, Li₂O, ZnO.

II/ TỰ LUẬN (6 điểm)

Câu 9 (1.0 điểm): Thế nào là dung dịch bão hòa? Dung dịch chưa bão hòa?

Câu 10 (3.0 điểm): Lập PTHH của các phản ứng hoá học sau và cho biết mỗi phản ứng thuộc loại phản ứng nào?



Câu 11 (2.0 điểm). Bài toán:

Cho 6,5g kẽm tác dụng vừa đủ với axit Clohidric.

a, Tính khối lượng muối tạo thành sau phản ứng.

b, Tính thể tích khí hiđro thu được ở đktc.

(Biết: Fe= 56; H = 1, Cl= 35,5, O = 16)

Câu	Nội dung								Điểm
I/ Trắc nghiệm	1	2	3	4	5	6	7	8	0.5x8 = 4
	ĐA	D	B	C	D	B	C	A	
II/ Tự luận	Ở nhiệt độ xác định :								0,5đ
Câu 9 (1đ)	- Dung dịch bão hòa là dung dịch không thể hòa tan thêm chất tan.								0,5đ
Câu 10 (3đ)	- Dung dịch chưa bão hòa là dung dịch còn có thể hòa tan thêm chất tan								
	Lập đúng mỗi PTHH: 0.5 đ.								
	Xác định đúng loại phản ứng: 0.5đ								
	1, $4Al + 3O_2 \xrightarrow{t^0} 2Al_2O_3$ (PƯ hóa hợp)								1đ
	2, $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ (PƯ thế)								1đ
	3, $2Al(OH)_3 \xrightarrow{t^0} Al_2O_3 + 3H_2O$ (PƯ phân hủy)								1đ
Câu 11 (2đ)	- Lập đúng PTHH: 0,5đ								2 đ
	- Chuyển đổi: $0.25 \times 2 = 0.5$								
	- Tính được khối lượng muối tạo thành: 0.5 đ								
	- Tính được thể tích khí Hidro :0. 5đ								