

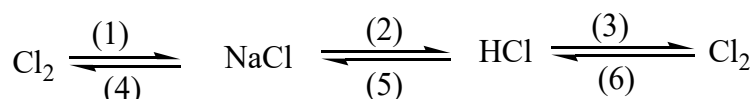
-----o0o-----

Môn: Hóa học lớp 10

Ngày thi 28/3/2015

Thời gian: 45 phút

Câu 1. (3 điểm) Viết ptpu theo sơ đồ sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)



Câu 2. (3 điểm)

a. Cho khí SO_2 vào dung dịch brom và vào dung dịch hidrosunfua. Viết ptpu xảy ra, nêu hiện tượng và xác định vai trò của SO_2 trong từng phản ứng.

b. Giải thích vì sao có thể điều chế được nước clo nhưng không thể điều chế được nước flo.

c. Phân biệt 2 bình khí riêng biệt đựng oxi và ozon bằng phương pháp hóa học.

Câu 3. (3 điểm)

Đun nóng m gam hỗn hợp gồm Fe và S trong điều kiện không có oxi thu được hỗn hợp X. Hòa tan hết X trong dd axit HCl dư sinh ra 6,72 lit (đktc) hỗn hợp khí Y. Cho toàn bộ khí Y vào dd NaOH dư thì thấy có 2,24 lit (đktc) khí không bị hấp thụ. Các phản ứng xảy ra hoàn toàn.

a. Viết ptpu xảy ra.

b. Tính m, biết: Fe=56; S=32

Câu 4. (1 điểm)

Cho 1 mol mỗi chất MnO_2 , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, KClO_3 tác dụng với dd axit HCl đặc dư thì chất nào sinh ra nhiều khí clo nhất.

-----Hết-----

Đáp án THI GIỮA KÌ II HÓA 10 Năm 2014 - 2015

	HD	Điểm
Câu 1	Viết đúng mỗi ptpu và ghi rõ đk pư được 0,5 điểm* 6 = 3 điểm Không có đk, không cân bằng trừ nửa số điểm của pư đó	3 điểm
Câu 2	a. + Cho SO ₂ vào dd Br ₂ :	
	Ptpu: SO ₂ + Br ₂ + 2H ₂ O → H ₂ SO ₄ + 2HBr (chất khử)	0,5
	Htg: dd Br ₂ bị mất màu	0,25
	+ Cho SO ₂ vào dd H ₂ S	
	Ptpu: SO ₂ + 2H ₂ S → 3S↓ + 2H ₂ O (chất oxi hóa)	0,5
	Htg: dd bị vẩn đục màu vàng	0,25

	b. + Điều chế được nước clo vì clo tan nhiều trong nước nhưng chỉ một phần khí clo tác dụng với nước theo ptpu:..... $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \text{HCl} + \text{HClO}$ + Còn Flo tan trong nước thì oxi hóa hoàn toàn nước ngay ở nhiệt độ thường theo ptpu: $4\text{F}_2 + 4\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HF} + \text{O}_2$ Do đó F_2 không thể tồn tại trong nước.	0,25 0,25 0,25 0,25
	c. Phân biệt được O_2 , O_3 và viết được ptpu	0,5
Câu 3	a. ptpu: $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$ 0,2 <----- 0,2 <----- 0,2 $\text{FeS} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$ 0,2 <----- 0,2 $\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ 0,1 <----- 0,1 $\text{H}_2\text{S} + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$	1,0
	b. $n_{\text{H}_2} = 2,24/22,4 = 0,1 \text{ mol}$ $n_{\text{H}_2\text{S}} = 6,72/22,4 - 0,1 = 0,2 \text{ mol}$..... $\rightarrow n_{\text{Fe}} = 0,3 \text{ mol}; n_{\text{S}} = 0,2$..... $\rightarrow m_{\text{X}} = (0,2+0,1).56 + 0,2.32 = \mathbf{23,3 \text{ gam}}$	0,5 0,5 1,0
Câu 4	Viết và cân bằng 3 ptpu. Từ đó suy ra chất tạo nhiều clo nhất là KClO_3 và $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	0,75 0,25

Xem thêm tài liệu tại đây: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop10>



Thư viện Đề thi - Trắc nghiệm - Tài liệu học tập miễn phí

