

ĐÁP ÁN ĐỀ THI KẾT THÚC HỌC PHẦN LÝ THUYẾT

HỌC KỲ: I

Bậc đào tạo: TRUNG CẤP

Lớp: 19T4

NĂM HỌC: 2020 – 2021

Học phần: HÓA HỌC 1

Ngày thi: ____/____/2021

Mã đề 105

Câu 1 (2đ)	$Z = p = e = 12$ $N = A - Z = 24 - 12 = 12$ Cấu hình e của X ($z = 12$): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ Nguyên tố X là kim loại	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 2 (2đ)	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$ Cộng HT của H = 1; Cộng HT của C = 4 $\text{H}-\text{O}-\text{H}$ Cộng HT của H = 1; Cộng HT của O = 2	0,5đ x 2 0,5đ x 2
Câu 3 (2đ)	1. $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{FeCl}_3$ 2. $\text{CaO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 3. $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{đp cmn}} 2\text{NaOH} + \text{Cl}_2^\uparrow + \text{H}_2^\uparrow$ 4. $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 4 (2đ)	$\text{Cu} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{CuCl}_2$ Số mol của $\text{CuCl}_2 = 0,2 \text{ mol}$ Số mol của Cu = 0,2 mol Khối lượng Cu = $0,2 \times 64 = 12,8 \text{ gam}$ Số mol của $\text{Cl}_2 = 0,2 \text{ mol}$ Thể tích khí $\text{Cl}_2 = 0,2 \times 22,4 = 4,48 \text{ lít}$	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,5đ 0,25đ 0,5đ
Câu 5 (2đ)	$\text{PbO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{PbCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (tính số oxi hóa đúng) Chất khử là HCl ; Chất oxi hóa là PbO_2 $1 \times 2\text{Cl}^{-1} \rightarrow \text{Cl}_2 + 1e.2$ $1 \times \text{Pb}^{+4} + 2e \rightarrow \text{Pb}^{+2}$ $\text{PbO}_2 + 4\text{HCl} \rightarrow \text{PbCl}_2 + \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,5đ 0,25đ x 2 0,25đ 0,25đ 0,5đ

TRƯỞNG BỘ MÔN
Nguyễn Thị Huyền Nga

GIẢNG VIÊN
Lê Văn Bình