

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 103

Câu 1 (2đ)	$Z = p = e = 17$ $N = A - Z = 35 - 17 = 18$ Cấu hình e của X ($z = 17$): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ Nguyên tố X là phi kim	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 2 (2đ)	$\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & \backslash & / \\ & \text{C} = \text{C} \\ & / & \backslash \\ \text{H} & & \text{H} \end{array}$ Cộng HT của H = 1; Cộng HT của C = 4 $\text{H} - \text{Br}$ Cộng HT của H = 1; Cộng HT của Br = 1	0,5đ x 2 0,5đ x 2
Câu 3 (2đ)	1. $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{MgCl}_2$ 2. $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 3. $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{HCl}$ 4. $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ đặc} \xrightarrow{< 250^\circ\text{C}} \text{NaHSO}_4 + \text{HCl}^\uparrow$	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 4 (2đ)	$\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2^\uparrow$ Số mol của Zn = 0,2 mol Số mol của ZnCl_2 = 0,2 mol Khối lượng muối ZnCl_2 = $0,2 \times 136 = 27,2$ gam Số mol của HCl = 0,4 mol Thể tích dung dịch HCl = $0,4/0,5 = 0,8$ lít	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,5đ 0,25đ 0,5đ
Câu 5 (2đ)	$\text{MnO}_2 + \text{HCl} \xrightarrow{t^\circ} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (tính số oxi hóa đúng) Chất khử là HCl; Chất oxi hóa là MnO_2 $1 \times 2\text{Cl}^{-1} \rightarrow \text{Cl}_2 + 1e.2$ $1 \times \text{Mn}^{+4} + 2e \rightarrow \text{Mn}^{+2}$ $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} \xrightarrow{t^\circ} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,5đ 0,25đ x 2 0,25đ 0,25đ 0,5đ

TRƯỞNG BỘ MÔN
Nguyễn Thị Huyền Nga

GIẢNG VIÊN
Lê Văn Bình