

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 111

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)	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$ 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. $2\text{Al} + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{AlCl}_3$ 2. $\text{CuO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 3. $\text{Ca(OH)}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 4. $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2^\uparrow$	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 4 (2đ)	$\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2^\uparrow$ Số mol của Fe = 0,3 mol Số mol của FeCl_2 = 0,3 mol Khối lượng muối FeCl_2 = $0,3 \times 127 = 38,1$ gam Số mol của H_2 = 0,3 mol Thể tích khí H_2 = $0,3 \times 22,4 = 6,72$ lít	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,5đ 0,25đ 0,5đ
Câu 5 (2đ)	$\text{Fe} + \text{HNO}_3 \text{ đặc} \xrightarrow{t^\circ} \text{Fe(NO}_3)_3 + \text{NO}_2^\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (tính số oxi hóa đúng) Chất khử là Fe ; Chất oxi hóa là HNO_3 $1 \times \text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{+3} + 3e$ $3 \times \text{N}^{+5} + 1e \rightarrow \text{N}^{+4}$ $\text{Fe} + 6\text{HNO}_3 \text{ đặc} \xrightarrow{t^\circ} \text{Fe(NO}_3)_3 + 3\text{NO}_2^\uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$	0,5đ 0,25đ x 2 0,25đ 0,25đ 0,5đ

TRƯỞNG BỘ MÔN
Nguyễn Thị Huyền Nga

GIẢNG VIÊN
Lê Văn Bình