

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 109

Câu 1 (2đ)	$Z = p = e = 18$ $N = A - Z = 40 - 18 = 22$ Cấu hình e của X ($z = 18$): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ Nguyên tố X là khí hiếm	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 2 (2đ)	$O = C = O$ Cộng HT của O = 2; Cộng HT của C = 4 $H - S - H$ Cộng HT của H = 1; Cộng HT của S = 2	0,5đ x 2 0,5đ x 2
Câu 3 (2đ)	1. $2K + Cl_2 \xrightarrow{t^\circ} 2KCl$ 2. $KHCO_3 + HCl \rightarrow KCl + H_2O + CO_2^\uparrow$ 3. $Na_2O + 2HCl \rightarrow 2NaCl + H_2O$ 4. $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2^\uparrow$	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 4 (2đ)	Số mol $H_2 = 0,6 \text{ mol}$ $Fe + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2^\uparrow$ $x \quad 2x \quad x \quad x$ $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2^\uparrow$ $y \quad 2y \quad y \quad y$ $56x + 24y = 20,8 \text{ (1)}$ $x + y = 0,6 \text{ (2)}$ Từ (1) (2) $\rightarrow x = 0,2 \text{ mol}; y = 0,4 \text{ mol}$ Khối lượng muối thu được = $0,2 \times 127 + 0,4 \times 95 = 63,4 \text{ gam}$	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,5đ 0,25đ 0,5đ
Câu 5 (2đ)	$Mg + HNO_3 \xrightarrow{t^\circ} Mg(NO_3)_2 + NO_2 + H_2O$ (tính số oxi hóa đúng) Chất khử là Mg; Chất oxi hóa là HNO_3 $1 \times Mg \rightarrow Mg^{+2} + 2e$ $2 \times N^{+5} + 1e \rightarrow N^{+4}$ $Mg + 4HNO_3 \xrightarrow{t^\circ} Mg(NO_3)_2 + 2NO_2^\uparrow + 2H_2O$	0,5đ 0,25đ x 2 0,25đ 0,25đ 0,5đ

TRƯỞNG BỘ MÔN
Nguyễn Thị Huyền Nga

GIẢNG VIÊN
Lê Văn Bình