

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 107

Câu 1 (2đ)	$Z = p = e = 11$ $N = A - Z = 23 - 11 = 12$ Cấu hình e của X ($z = 11$): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ Nguyên tố X là kim loại	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 2 (2đ)	$H - C \equiv C - H$ Cộng HT của H = 1; Cộng HT của C = 4 $N \equiv N$ Cộng HT của N = 3	0,5đ x 2 0,5đ x 2
Câu 3 (2đ)	1. $Cu + Cl_2 \xrightarrow{t^\circ} CuCl_2$ 2. $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$ 3. $Na_2CO_3 + 2HCl \rightarrow 2NaCl + H_2O + CO_2 \uparrow$ 4. $2KMnO_4 + 16HCl \rightarrow 2KCl + 2MnCl_2 + 5Cl_2 + 8H_2O$	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 4 (2đ)	$Fe + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2 \uparrow$ Số mol của Fe = 0,1 mol Số mol của $FeCl_2$ = 0,1 mol Khối lượng muối $FeCl_2 = 0,1 \times 127 = 12,7$ gam Số mol của $H_2 = 0,1$ mol Thể tích khí $H_2 = 0,1 \times 22,4 = 2,24$ lít	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,5đ 0,25đ 0,5đ
Câu 5 (2đ)	$Mg + HNO_3 \text{ loãng} \rightarrow Mg(NO_3)_2 + NO + H_2O$ (tính số oxi hóa đúng) Chất khử là Mg ; Chất oxi hóa là HNO_3 $3 \times Mg \rightarrow Mg^{+2} + 2e$ $2 \times N^{+5} + 3e \rightarrow N^{+2}$ $3Mg + 8HNO_3 \text{ loãng} \rightarrow 3Mg(NO_3)_2 + 2NO + 4H_2O$	0,5đ 0,25đ x 2 0,25đ 0,25đ 0,5đ

TRƯỞNG BỘ MÔN
Nguyễn Thị Huyền Nga

GIẢNG VIÊN
Lê Văn Bình