

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 104

Câu 1 (2đ)	$Z = p = e = 19$ $N = A - Z = 39 - 19 = 20$ Cấu hình e của Y ($z = 19$): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ Nguyên tố Y là kim loại	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 2 (2đ)	$Mg \rightarrow Mg^{2+} + 2e$ $O + 2e \rightarrow O^{2-}$ $Mg^{2+} + O^{2-} \rightarrow MgO$	0,5đ 0,5đ 1,0đ
Câu 3 (2đ)	1. $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2\uparrow$ 2. $FeO + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2O$ 3. $Cl_2 + 2NaOH \rightarrow NaCl + NaClO + H_2O$ 4. $AgNO_3 + HCl \rightarrow AgCl\downarrow + HNO_3$	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 4 (2đ)	$2Na + Cl_2 \xrightarrow{t^o} 2NaCl$ Số mol của NaCl = 0,1 mol Số mol của Na = 0,1 mol Khối lượng Na = $0,1 \times 23 = 2,3$ gam Số mol của Cl_2 = 0,05 mol Thể tích khí Cl_2 = $0,05 \times 22,4 = 1,12$ lít	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,5đ 0,25đ 0,5đ
Câu 5 (2đ)	$NH_3 + Cl_2 \xrightarrow{t^o} N_2\uparrow + HCl$ (tính số oxi hóa đúng) Chất khử là NH_3 ; Chất oxi hóa là Cl_2 $1 \times 2N^{-3} \rightarrow N_2 + 3e.2$ $3 \times Cl_2 + 1e.2 \rightarrow 2Cl^{-1}$ $2NH_3 + 3Cl_2 \xrightarrow{t^o} N_2\uparrow + 6HCl$	0,5đ 0,25đ x 2 0,25đ 0,25đ 0,5đ

TRƯỞNG BỘ MÔN
Nguyễn Thị Huyền Nga

GIẢNG VIÊN
Lê Văn Bình