

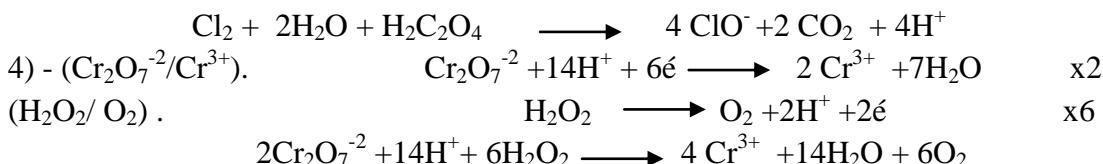
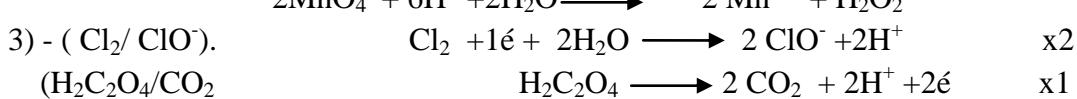
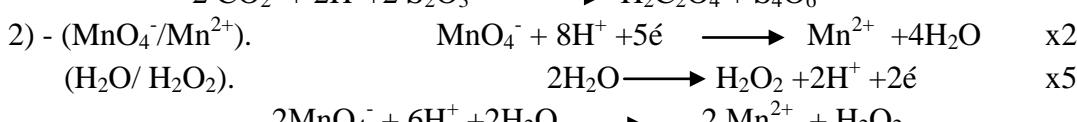
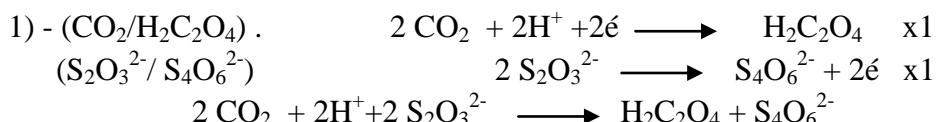
Université L'arbi Ben M'Hidi
Faculté des Sciences Exactes et SNV
1^{er} LMD-SM (2022-2023)
Corrigée Type Contrôle de TP Chimie I

Exercice N° 01 : (14 pts)

A) – Donnez le **type de risque** des pictogrammes suivants:.....(04 pts)

1-.....N..... ; 2-.....F..... ; 3-.....C..... ; 4-.....T..... ;
 5-.....E..... 6-.....GP..... ; 7-.....O..... ; 8-.....DS.....

B)- Ecrire les équations Oxydation- Réduction.....(04 pts)



C)- Remplir le tableau et trouver la structure de Lewis de la molécule C₂H₆O(06 pts)

Molécule	Nom	Ethanol		Formule chimique C ₂ H ₅ OH	
Atomes	C Z= 6	H Z= 1		O Z= 8	
Configuration électronique	K ² L ⁴		K ¹	K ² L ⁶	
n électrons (dans la couche externe)	4*2		1*6		6*1
n totale	8+6+6=20				
n doublet	20/2=10				
Formule de Lewis de la molécule (en respectant la règle de duet et de l'octet)	5 doublets C et H 2 doublets O 1 doublet O et H 1 doublet C et O 1 doublet C et C		Structure de Lewis		
Conclusion	Duet pour H		L'octe pour C et O		

Exercice N° 02 :.....(06pts)

- 1- Calculer la masse (m_0) en (g). $m_0 = 1169\text{g}$
- 2- Calculer la quantité de matière (n_0) en (mol). $n_0 = 11.63 \text{ mol}$
- 3- Calculer la concentration (C_0) en (mol/l). $C_0 = 11.63 \text{ mol/l}$
- 4- Calculer la Normalité (N_0). $N_0 = 11.63\text{N}$
- 5- Calculer le volume (V_0) de solution mère à prélever (le donner en mL). $V_0 = 12.98 \text{ ml}$