

CORRIGE

Ces éléments de correction n'ont qu'une valeur indicative. Ils ne peuvent en aucun cas engager la responsabilité des autorités académiques, chaque jury est souverain.

TP CHIMIE CORRIGE DU COMPTE-RENDU (32POINTS)

Partie A

Points	Questions - réponses
5	I.1 principe dosage d'oxydoréduction en milieu acide entre un oxydant KMnO_4 et un réducteur $\text{Fe}(2+)$ demi-équations équation bilan
2	I.2 $n(\text{Fe}) = 5 n(\text{MnO}_4^-)$
3	I.3 $n(\text{Fe}) = 5 \times 0,02 \times \text{Volume versé}$ + résultats numériques (0,00125 mol)
3	I.4 $m(\text{Fe}) = n(\text{Fe}) \times M(\text{Fe})$ + résultats numériques (0,07 g)
2	I.5 $\%(\text{Fe}) = \text{résultats numériques (14\%)}$
2	I.6 conclusion : résultats très légèrement supérieurs ou égales à 14 % donc en accord avec les données du fournisseur.

Partie B

2	I.1. taux de dilution (1/100 ^{ème})
4	II.1 principe Réaction acide base totale entre un l'acide chlorhydrique ($\text{H}^+ \text{Cl}^-$) et une base l'hydroxyde de sodium ($\text{Na}^+ \text{OH}^-$) équation bilan
2	II.2 $n(\text{HCl}) = n(\text{NaOH})$
3	II.3 détail des calculs + résultats expérimentaux (0.05 mol/L)
2	II.4. Concentration dans la solution commerciale $0,05 \times 100 = 5 \text{ mol/L}$
2	II.5. concentration massique $5 \text{ mol/L} \times 40 \text{ g/mol} = 200 \text{ g/L}$

Groupement inter académique II		Session 2005		Code	
Examen et spécialité CAP Employé Technique de Laboratoire					
Epreuve TP chimie					
Type CORRIGE N°1		Date	Durée : 3	Coef. :4	N° de page/total 1 / 1