الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية
République Algérienne Démocratique et Populaire
وزارة المتعليم العالي و البحث العلمي
Ministère de l'Enseignement Supérieur et de la Recherche Scientifique

المدرسة التحضيرية في العلوم و التقنيات بوهران

Ecole Préparatoire en Sciences et Techniques d'Oran

EXAMEN DE TRAVAUX PRATIQUES CHIMIE S1

Durée 1H30 - date	:13/02/12 No	om du c	correcteur:		
Nom	prénom		groupe		Note/20
Rénondre succincteme	Mt Clay Guartiana				
Répondre succincteme	ni dux questions s	uivanie	· S :		
Rappel ($Na=23$; $Cl=$. Q(1)	35,5 ; O=16 ; H=	<i>-1)</i> .			
Qu'est- ce que la mang	ganimétrie ?(2,5pts	s)			

0(2)/2 5-4-)	***************				
Q(2)(2,5pts)	obstion bosins O	I- () (I)			
Dix millilitres d'une se 200 mL d'une solution	n de HCl de norm	alitá in	contenant 4g	sont exacte	ement neutralisés par
and solution	in de frei de norm	ante m	comine. Care	uier ia non	mante de HCI utilise.
			*******		***************************************
*************************	******************		******		
	****************				*********
Q(3)(2,5pts)					
Peut-on doser le bichro réponse.	mate de potassiun	n par le	permangana	te de potas	sium? Justifier votre
					SL
	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •			*********	

Q(4)(2pts)					7-31.000
A 20 mL de KMnO4 d sulfate ferreux (FeSO4)	de molarité 1,2. (n ajoute On dem	20 mL d'aci ande que dev	de sulfuriq vient la co	ue et 15 mL de uleur à la fin du
mélange. Justifier votre					

Q(5)(3pts)
Un récipient contient $(15,0\pm0,1)$ mL d'une solution d'iode de normalité inconnue, on y ajout une solution de thiosulfate de sodium $(S_2O_3Na_2)$ de normalité $(0,15\pm0,05)N$. On demande
d'indiquer de quel type de réaction s'agit-il ? Si la solution change de couleur après avoir versé exactement (20,0 ±0,1)mL de thiosulfate calculer la molarité de la solution d'iode.

Q(6)(2pts)
Citer les applications ménagères de l'eau de Javel ?
Q(7)(2,5pts)
Sur un flacon d'eau de Javel on lit : 48 degrés chlorométriques de densité 1,22. Sachant que le degré chlorométrique d'une eau de javel est le volume (L) de dichlore dans les CNTP) que peut libérer 1L de solution, calculer la molarité de cette solution en déduire le pourcentage en masse d'hypochlorite de sodium (NaClO).
Q(8)(3pts) Une solution contenant 25 mL de HCl de normalité inconnue et 25 mL d'acide acétique de normalité 0,1N est neutralisée par 25 mL une solution de soude (NaOH) de normalité 0,1N. On demande de calculer la normalité de HCl utilisé et le pH de la solution acide avant la neutralisation.
······································