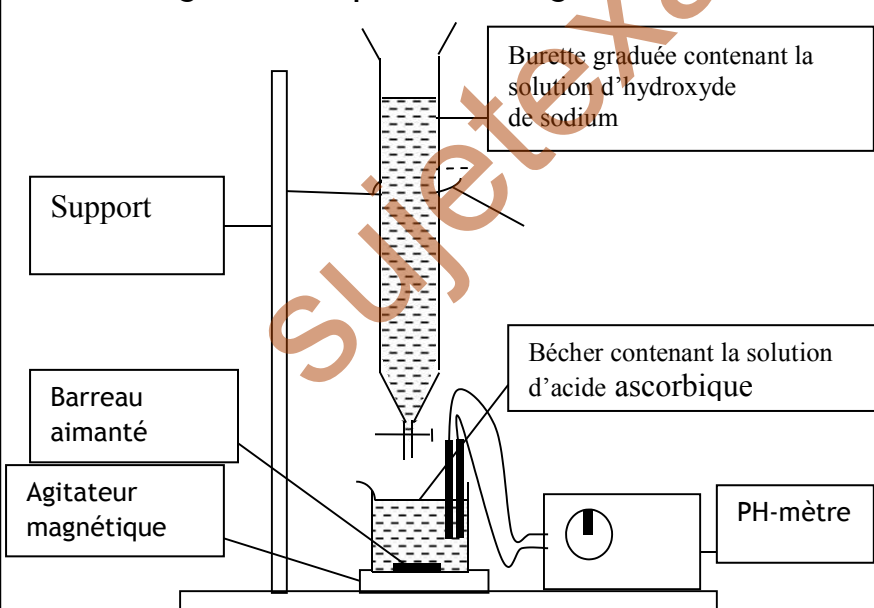


MINISTERE DES ENSEIGNEMENTS SECONDAIRES					
EXAMEN	PROBATOIRE	SERIE	C D	SESSION	ZERO
EPREUVE	CHIMIE PRATIQUE	DUREE	1H	COEFFICIENT	0.5

CORIGE PROPOSE PAR : LYCEE DE BANDJOUN

CORIGE	BAREME	COMMENTAIRE
1-Identification du matériel A : Fiole à vide : elle permet de réaliser une filtration sous vide B : Fiole jaugée ; elle permet de mesurer un volume avec une bonne précision et est utilisé pour préparer les solutions C : Ballon à fond plat ; il permet de chauffer un mélange réactionnel D : Burette graduée ; elle permet de verser et de mesurer des volumes précis de solution lors d'un dosage.	0,5x2 0,5x2 0,5x2 0,5x2	Accepter autre rôle correcte
2-on peut prélever une solution destinée à la dilution au laboratoire à l'aide d'une pipette graduée / jaugée	1	
II-sécurité au laboratoire 1-signification des pictogrammes A : produit toxique B danger pour la santé / cancérigène 2- exemples de précaution à prendre lors de la manipulation de d'une solution concentrée d'hydroxyde de sodium -port des gants -Port de la blouse	1x2 1x2pt	
III manipulation		
1-L'équivalence du titrage est l'état du milieu réactionnel pour lequel les réactifs sont mélangés dans les proportions stœchiométriques	1	
2-schéma légendé du dispositif de titrage 	2	
3-équation de la réaction du titrage $C_6H_8O_6 + OH^- \longrightarrow C_6H_7O_6^- + H_2O$	1	
4-Le volume équivalent est VE=14mL	1	
5- expression de la quantité nA d'acide ascorbique titrée en fonction de CB et VE : nA=CB.VE	2	
6- quantité no d'acide ascorbique dans le comprimé : $no = CA \cdot Vo = \frac{CB \cdot VE}{VA} \cdot Vo$ AN : no= 0,0056mol	2Pt	-.25pt pour unité fausse
7- masse mo d'acide ascorbique dans le comprimé: $mo = M \cdot no$ M=176g/mol AN $mo = 0,9856g = 985,6mg$ $985.6mg \approx 1mg$ le fabricant a raison de dire que le comprimé contient 1000mg de vitamine C	1.5Pt 0,5pt	