

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