

BTS Dietetique Glucide TP de Biochimie REACTIONS CARACTERISTIQUES DE GLUCIDES Durant ce TP vous allez utiliser des produits dangereux comme des acides purs ou des reactifs tels que le Lugol.2

SO -24 Solution Fehling B : Tartrate double de potassium et de sodium ainsi que de la soude L'ion cuivrique Cu^{2+} , de couleur bleue, est reduit en ion cuivreux Cu^{+} par le groupement carbonyle des oses pour donner de l'oxyde cuivreux Cu_2O de couleur rouge qui precipite. Faites attention a ne pas en renverser sur vos vetements et retirer tout objet metallique que vous portez au niveau de vos mains ou de vos poignets. Definir par l'experience les produits d'oxydation et de reduction des cetoses et des hexoses (oxydation par l'iode et reduction par le borohydrure de potassium) II. Mise en evidence du caractere reducteur Les glucides possedent tous un groupement carbonyle (aldehyde ou cetone). Le caractere reducteur des glucides peut etre mis en evidence au moyen de diverses reactions plus ou moins simples a mettre en oeuvre utilisant des reactifs mineraux ou organiques. Les acides chlorhydrique (12 N) et sulfurique (23 N) sont des acides concentres tres puissants qui attaquent la peau et les muqueuses comme la cornee des yeux. Pour cela vos partenaires de TP ou vous meme devez vous rincer l'oeil avec le rince oeil mis a disposition. Vous devrez presenter tous vos tubes au fur et a mesure. Utilisez-les !!?1