

Matières organiques	Réactions	Groupes chimiques responsables	Mode opératoire	Résultat
GLUCIDE	Test à la liqueur de Fehling	Pouvoir réducteur des oses et des diholosides (sauf le saccharose).	<ul style="list-style-type: none"> ▣ 2 ml de solution glucidique ▣ 2 ml de solution de Fehling (solution A : solution de sulfate de cuivre à 40 g.L-1, solution B : 200 g de tartrate de potassium sodium et 150 de NaOH pour 1 litre d'eau distillée ▣ Mélanger les deux solutions à volumes égaux (à mélanger juste avant l'emploi) 	Précipité d'oxyde cuivreux dont la teinte varie du jaune au rouge orangé
	Réaction à l'eau iodée	Polyholosides (glycogène, amidon et cellulose)	<ul style="list-style-type: none"> ▣ Quelques ml de solution (empois d'amidon, glycogène) ▣ 2 à 3 gouttes de réactif iodo-ioduré 	<ul style="list-style-type: none"> ▣ Coloration bleue avec l'empois d'amidon et avec la cellulose ▣ Coloration brun acajou avec le glycogène
LIPIDE	Test du papier	Tous les lipides.	<ul style="list-style-type: none"> ▣ Frotter le composant sur une feuille de papier. ▣ Laisser sécher. 	Tache translucide indélébile.
PROTIDE	Réaction du biuret	Liaisons peptidiques (au moins deux) – CO – NH –	<ul style="list-style-type: none"> ▣ 3 à 4 ml de solution protéique ▣ 1 ml de Na OH à 20 % ▣ Quelques gouttes de CuSO4 à 1 % ▣ Agiter doucement 	Coloration allant du rouge au violet
	Réaction xanthoprotéique	Présence de noyaux aromatiques (noyau benzénique) -- acides aminés de la série aromatique : tyrosine, tryptophane, phénylalanine.	<ul style="list-style-type: none"> ▣ 3 à 4 ml de solution protéique ▣ 1 ml d'acide nitrique concentré ▣ Porter à ébullition pendant 1 à 2 minutes 	Coloration jaune