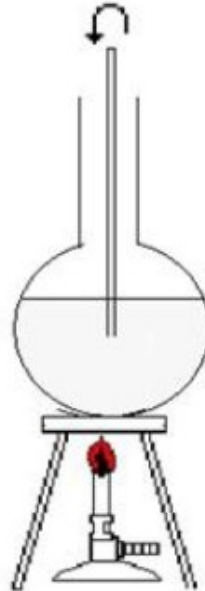


Hydrolyse de l'amidon



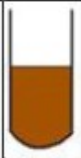
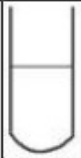

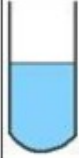
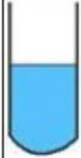

Expérience.

On met dans un ballon de l'empois d'amidon et quelques gouttes d'acide chlorhydrique. Le mélange est porté à 100°C pendant une heure.

Deux prélèvements sont réalisés toutes les vingt minutes : l'un est soumis, après refroidissement au test de l'eau iodée ; l'autre au test à la liqueur de Fehling bouillante.



Résultats:

	Temps en minutes			
	0	20	40	60
Eau iodée				
Liquueur de Fehling				

- Expliquer l'utilisation de l'eau iodée et de la liqueur de Fehling.
- Analyser et interpréter les résultats obtenus. Conclure.
- Déterminer l'action de l'acide chlorhydrique pour ces réactions chimiques et ses conditions d'action.