Activité 2.3 - Brunissement d'une pomme

Objectifs:

• Étudier la dégradation d'une pomme et les facteurs physico-chimique responsables.

Contexte: Quand on coupe une pomme en tranches, si on laisse les tranches à l'air libre elle peuvent brunir.

→ Comment expliquer et prévenir le brunissement d'une pomme ?

Document 1 - Mécanisme de brunissement

Les pommes changent de couleurs à cause du brunissement **enzy-matique**. Ce processus a besoin de trois éléments :

- du dioxygène.
- Une enzyme spéciale appelée polyphénol oxydase.
- Des polyphénols. Ce sont des molécules organiques cyclique contenant au moins un groupe hydroxyle OH lié à un cycle insaturé C_6H_{6-n} , (n = nombre de groupe hydroxyle).

Benzène-1,2-diol : exemple de polyphénol

Document 2 - Emplacement des enzymes et des polyphénols

Le **polyphénol oxydase** et les **polyphénols** se trouvent à l'intérieur des cellules d'une pomme. Le polyphénol oxydase se trouve dans de petits compartiments appelés chloroplastes, qui sont entourés d'une membrane. La plupart des polyphénols sont contenus dans d'autres tissus cellulaires

Quand les cellules d'une pomme sont endommagées, l'enzyme et les polyphénols entrent en contact.

1 — Quelle est l'enzyme responsable du brunissement d'une pomme?			
2 — Expliquer pourquoi couper une pomme entraine l'apparition d'un brunissement.			
3 — Donner la formule semi-développée du benzène-1,2-diol. Entourer et nommer ses group caractéristiques.	es		

Document 3 - Réaction chimique responsables du brunissement

Lorsque les **polyphénols** se mélangent au **polyphénol oxydase** PPO et au **dioxygène**, ils créent un composé appelé **ortho-quinone**.

$$OH \\ OH \\ R_1 + O_2 + PPO \rightarrow R_1$$

Ensuite, les molécules d'ortho-quinone se connectent ensemble pour former de longues molécules. Ce processus est appelé **polymérisation**. Il crée un composé appelé **mélanine**, qui donne à la pomme une apparence brune.

Document 4 - Conditions pour la formation de la mélanine

La polymérisation des polyphénols en mélanine ne se produit que sous certaines conditions.

- La réaction de formation de l'ortho-quinone a un rendement optimal à $\sim 20\,^{\circ}\text{C}$. Si les températures sont très élevées ou très basses, le polyphénol oxydase devient complètement inactif et ne réagit plus.
- Le pH de la pomme a un rôle important. La réaction de formation de l'ortho-quinone a un meilleur rendement pour un pH neutre.

4 - Quelle est la molécule responsable du brunissement de la pomme	e? Witerumaau	tra organ/sme
vivant ou cette molécule joue un rôle important.	0	N OH
5 — En utilisant les documents 3 et 4, proposer trois méthodes de con une pomme coupée de brunir.	ıservati Enmél ar	nine mpêcheraient