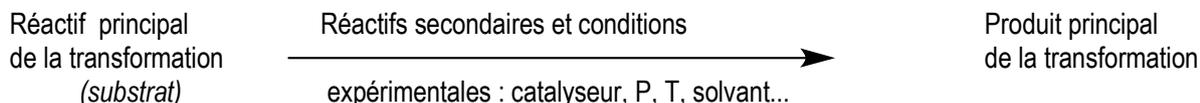


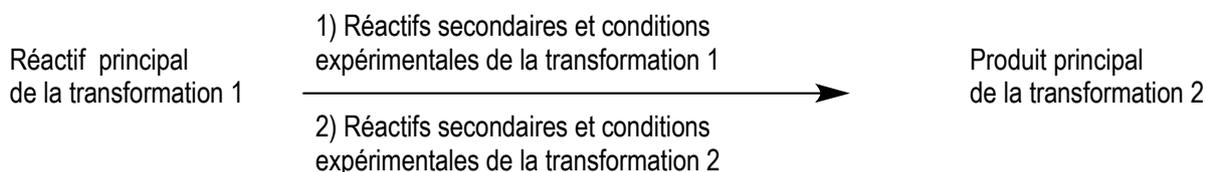
FICHE 10 : LES CODES DE SCHEMATISATION D'UNE SYNTHÈSE

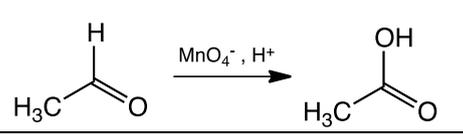
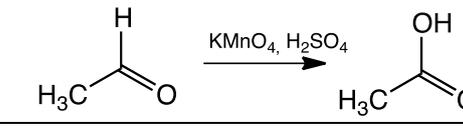
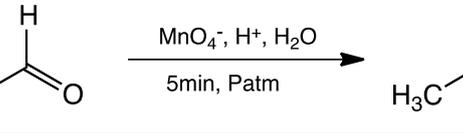
- Chaque **transformation d'un réactif principal** (aussi appelée substrat) sera symbolisée par **une flèche** :



Les produits secondaires qui ne sont pas intéressants pour la suite de la transformation ne sont pas représentés.

- On peut regrouper plusieurs transformations successives autour d'une même flèche, c'est pourquoi il faut préciser leur ordre chronologique à l'aide d'une numérotation :

**Exemple 1 : transformation de l'éthanal en acide éthanoïque**

Equation de réaction	
$5 \text{ CH}_3\text{-CHO}_{(aq)} + 2 \text{ MnO}_4^-_{(aq)} + 6 \text{ H}^+_{(aq)} = 5 \text{ CH}_3\text{-COOH}_{(aq)} + 2 \text{ Mn}^{2+}_{(aq)} + 3 \text{ H}_2\text{O}$	
Exemples de schémas de synthèse	Signification
	L'éthanal réagit avec les ions permanganate en milieu acide, en produisant notamment de l'acide éthanoïque
	L'éthanal réagit avec le permanganate de potassium en milieu acide sulfurique, en produisant notamment de l'acide éthanoïque
	L'éthanal réagit avec les ions permanganate en milieu acide, en produisant notamment de l'acide éthanoïque. Le solvant utilisé est l'eau, la réaction dure 5 minutes, elle a lieu à pression atmosphérique.

Exemple 2 : synthèse de la pulégone