

1.
 - 1.1 Qu'est ce qu'une réaction d'estérification ?
 - 1.2 Quelles sont les caractéristiques de cette réaction ?
 - 1.3 Comment peut-on accélérer la réaction d'estérification ?
2. Pourquoi utilise-t-on une double flèche (\rightleftharpoons) dans l'écriture de l'équation-bilan d'une estérification ?
3. Comment appelle-t-on la réaction inverse de l'estérification ?
4. Un ester E a pour masse molaire moléculaire $M_E = 116$ g/mol.
 - 4.1 Donner la formule générale brute d'un ester en fonction du nombre d'atomes de carbone.
 - 4.2 Déterminer la formule brute de E.
 - 4.3 Par hydrolyse de cet ester E, on obtient du propan-2-ol.
 - a) Ecrire la formule semi-développée du propan-2-ol.
 - b) Donner la formule semi-développée et le nom de l'acide carboxylique obtenu.
 - c) Donner la formule semi-développée et le nom de E.
 - d) Ecrire l'équation-bilan de la réaction d'hydrolyse de E et donner ses caractéristiques.