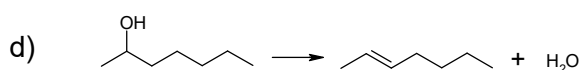
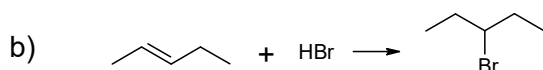
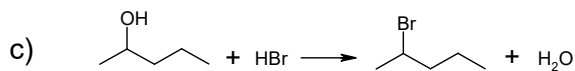
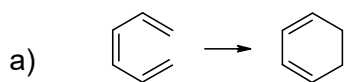


Module 2.5 : Réactions

2.5.1. Indiquez pour chacune des réactions suivantes s'il s'agit d'une réaction de substitution, d'addition, d'élimination ou de réarrangement.



a) réarrangement

c) substitution

b) addition

d) élimination

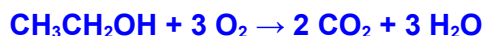
2.5.2. L'aspirine est synthétisée à partir d'acide salicylique et d'acide acétique. Lors de la réaction, de l'eau est relâchée. Dites s'il s'agit d'une réaction de substitution, d'addition, d'élimination ou de réarrangement.

substitution

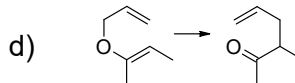
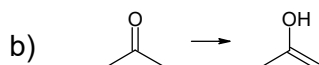
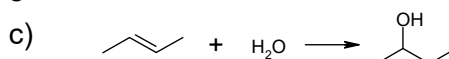
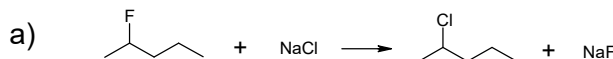
2.5.3. Donnez la réaction de combustion de l'octane (principal constituant de l'essence).



2.5.4. Donnez la réaction de combustion de l'alcool à brûler (éthanol). Lorsque l'oxygène vient à manquer, une autre réaction peut avoir lieu, créant un gaz toxique. Proposez une nouvelle équation de réaction.



2.5.5. Indiquez pour chacune des réactions suivantes s'il s'agit d'une réaction de substitution, d'addition, d'élimination ou de réarrangement.



a) substitution

c) addition

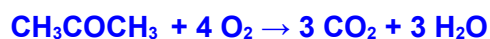
b) réarrangement

d) réarrangement

- 2.5.6. Le 2-méthylpentane peut, lorsqu'il est chauffé dans des conditions particulières, libérer une molécule d'eau et devenir du 2-méthylpent-2-ène. Dites s'il s'agit d'une réaction de substitution, d'addition, d'élimination ou de réarrangement.

élimination

- 2.5.7. L'acétone (CH_3COCH_3) est un solvant très inflammable. Donnez sa réaction de combustion.



- 2.5.8. Donnez la réaction de combustion du butane, réactif communément utilisé dans les réchauds à gaz. Donnez également les deux équations des deux réactions qui pourrait être observées dans le cas où il manquerait d'oxygène. L'une d'elle crée une substance toxique, précisez laquelle et indiquez la raison de cette toxicité.

