

TD – Réactivité des doubles liaisons C = C**Exercice n° 1 : Détermination d'une formule développée**

L'addition d'un équivalent de HBr par mole d'un alcène fournit un monobromoalcane dans lequel le pourcentage massique du brome est égal à 58,32.

1. Quelle est la formule brute de l'alcène ?
2. Quelles sont les formules semi-développées possibles ?
3. L'hydratation de l'alcène fournit un alcool tertiaire. Quel alcène doit-on retenir ? Quel est son nom en nomenclature IUPAC ?

Données : masses molaires en $\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$: H : 1,008 ; Br : 79,9 ; C : 12,01.

Exercice n° 2 : Réactions sur les alcènes

Quel(s) est (sont) le(s) produit(s) formé(s) par action du (*E*)-3-méthylpent-2-ène A sur :

1. le chlorure d'hydrogène ?
2. une solution aqueuse diluée d'acide sulfurique ?

Exercice n° 3 : Régiosélectivité

Dans la réaction suivante, le cycle benzénique n'est pas affecté.

Expliquer :

