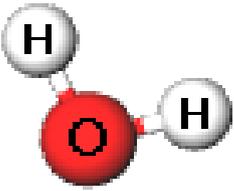
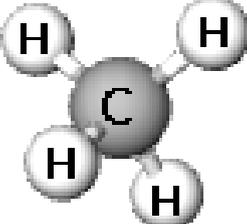
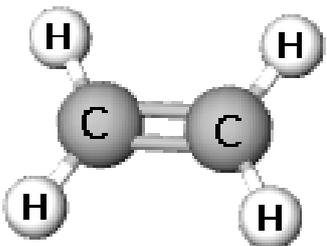


La formation des molécules

Pourquoi les atomes se mettent-ils à former des molécules ?

Que sais-tu au sujet de la stabilité des atomes et de leur cortège électronique ?

Portraits de quelques molécules

		
Molécule d'eau	Molécule de méthane	Molécule d'éthène

Questions

- 1) Quelles sont les formules chimiques de ces trois molécules ? **APP**
- 2) Dans la molécule d'eau, combien de liaisons sont formées par chaque atome d'hydrogène ? **APP**
- 3) Combien d'électrons manquent à l'atome d'hydrogène pour avoir sa couche de valence remplie (autrement dit, pour qu'il respecte la règle du duet) ? **REA**
- 4) Toujours dans la molécule d'eau, combien de liaisons sont formées par l'atome d'oxygène ? **APP**
- 5) Combien d'électrons manquent à l'atome d'oxygène pour avoir sa couche de valence remplie (autrement dit, pour qu'il respecte la règle de l'octet) ? **REA**
- 6) Dans la molécule de méthane, combien de liaisons chaque atome de carbone forme-t-il ? **APP**
- 7) Combien d'électrons manquent à l'atome de carbone pour avoir sa couche de valence complètement remplie ? **REA**
- 8) Qu'est-ce que la liaison carbone-carbone dans la molécule d'éthène a de particulier ? **APP**