

## Les hydrocarbures insaturés

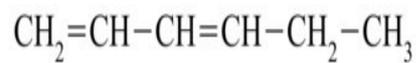
**Un composé insaturé** est un composé dans lequel les atomes de carbone réalisent des **liaisons multiples** (doubles ou triples) entre eux. Cela donne lieu à la présence d'insaturations à l'intérieur de la molécule. Chaque insaturation implique qu'il y a deux hydrogènes en moins sur la chaîne de carbone. Leur formule chimique dépend donc du nombre d'insaturations (liaisons doubles ou triples) présentes dans la molécule. Les alcènes et les alcynes sont des hydrocarbures très réactifs chimiquement. Leur réactivité vient du fait que la liaison double ou triple est riche en électrons, faisant en sorte qu'ils participent à de nombreuses réactions chimiques. C'est pourquoi ils sont très utilisés en industrie.

Exemples:

propène (C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>) ou propylène



éthyne (C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>) ou acétylène



hexa-1,3-diène (C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>)