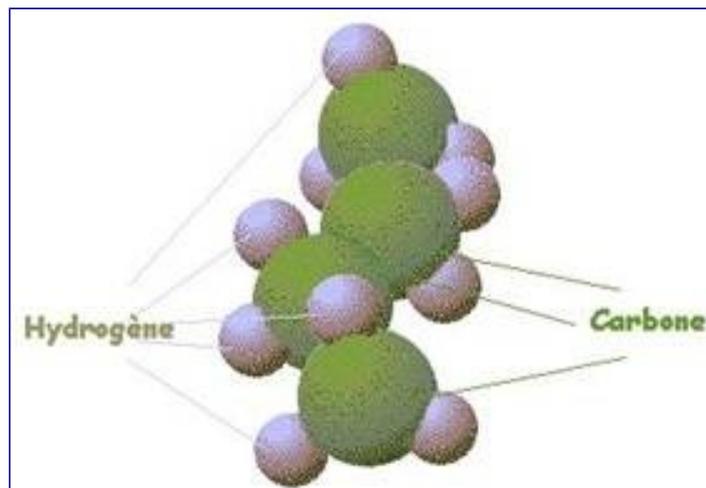


# Butane et alcane

## 1. Hydrocarbure

### 1.1 Définition

Un **hydrocarbure** est un composé moléculaire formé uniquement d'atomes d'**hydrogène** et de **carbone**. On trouve les hydrocarbures dans l'état solide (paraffine), liquides (Essence, gazole, kérosène, ...) ou gazeux (butane).



### 1.2 Alcanes

Les alcanes sont des hydrocarbures c'est-à-dire des composés moléculaires formés d'atomes de carbone et d'hydrogène.

**La formule générale des alcanes est:  $C_nH_{2n+2}$**

n = 1	CH <sub>4</sub> : méthane
n = 2	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> : éthane
n = 3	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> : propane
n = 4	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> : butane