

COMPOSTOS DE CARBONO

CARBONO

É um elemento químico pouco abundante no Universo e na crosta terrestre, mas **muito importante** na constituição dos **seres vivos**.

Átomo de Carbono							
Número atômico	6	Distribuição eletrônica	2; 4	Elétrons de valência	4	Notação de Lewis	

Como precisa de mais 4 elétrons para formar o octeto, origina 4 pares de elétrons partilhados em diversas combinações, formando ligações covalentes simples, duplas e triplas:

4 ligações	3 ligações	2 ligações	
4 lig. covalentes simples	2 lig. cov. simples e 1 lig. cov. dupla	2 lig. covalentes duplas	1 lig. cov. tripla e 1 lig. cov simples

Importante:

Compostos de carbono

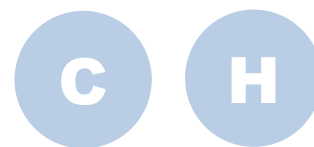
são moléculas em que o carbono faz ligações covalentes entre si e com o **hidrogénio**, o **oxigénio** e o **azoto**.



Chamam-se

hidrocarbonetos

se tiverem apenas **carbono** e **hidrogénio**.



Aplicações:

Os hidrocarbonetos são fontes de energia (proveniente da sua combustão) e são usados como matéria-prima na indústria química para a produção de combustíveis e plásticos.