

#ESTUDOEMCASA

AULA N.º 7

DISCIPLINA Matemática e Físico-Química

ANO(s) 9.º

ÁREA(S) DE CONHECIMENTO

APRENDIZAGENS ESSENCIAIS/PERFIL DOS ALUNOS

Compreender e classificar os diferentes tipos de ligação covalente (simples, dupla e tripla, polar a apolar, homonuclear e heteronuclear).

Rever o estabelecimento de proporções.
Rever a determinação de percentagens.

Caracterizar a ligação covalente

Ligação covalente;

Caracterização das ligações covalentes.



1. Desafio: Como será a molécula de gás propano?

A molécula de gás propano apresenta a fórmula molecular C_3H_8

9.º ano

1.1. Prevê a fórmula de estrutura da molécula do gás propano.

Não te esqueças, segue todos os passos que aprendeste nas aulas anteriores.

Resumindo: Distribuição eletrónica de cada um dos elementos, número de eletrões de valência, notação de Lewis, regras do octeto e do duplete, carbono na cadeia central, forma mais simétrica.

1.2. Qual a ordem de ligação das ligações entre dois átomos de carbono?

1.3. Qual a polaridade das ligações entre dois átomos de carbono? Justifica.

1.4. E qual a polaridade das ligações entre um átomo de carbono e um átomo de hidrogénio? Justifica.

2. Cria uma pintura

Podes criar a partir da fórmula de estrutura da molécula de gás propano, um desenho ou colagem recorrendo a qualquer material que te pareça mais adequado para desenvolveres uma interpretação artística desta molécula.

9.º ano

Se tiveres oportunidade podes enviar uma foto do teu trabalho, como o teu nome e o nome da tua Escola para o seguinte endereço de email: estudoemcasa@aefga.pt