

Ficha de Trabalho n.º 03

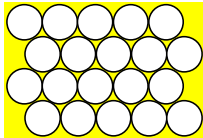
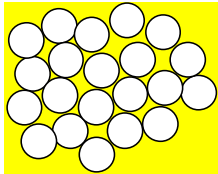
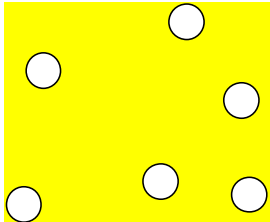
Sustentabilidade na Terra

Unidade 7: Reacções Químicas

Tema: Partículas; compostos químicos e compostos iónicos

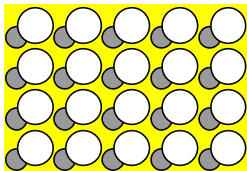
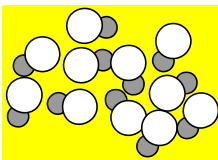
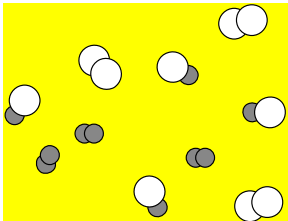
Questão 1

Desenha em cada um dos rectângulos um **modelo** das substâncias indicadas nas alíneas seguintes, representando os **átomos** por **bolinhas**.

 <p>(A) substância elementar sólida</p>	 <p>(B) substância elementar líquida</p>	 <p>(C) substância elementar gasosa</p>
--	---	--

Questão 2

Desenha em cada um dos rectângulos um **modelo** das substâncias indicadas nas alíneas seguintes, representando os **átomos** por **bolinhas**.

 <p>(A) substância composta sólida</p>	 <p>(B) substância composta líquida</p>	 <p>(C) mistura gasosa de duas substâncias elementares e uma composta</p>
---	--	--

Questão 3

Completa a tabela seguinte com os **nomes** ou os **símbolos químicos** dos elementos.

Nome do elemento	Símbolo químico	Nome do elemento	Símbolo químico
Alumínio	Al	Fósforo	P
Bário	Ba	Hélio	He
Bromo	Br	Hidrogénio	H
Cálcio	Ca	Iodo	I
Carbono	C	Magnésio	Mg
Chumbo	Pb	Mercúrio	Hg
Cloro	Cl	Ouro	Au
Cobre	Cu	Oxigénio	O
Enxofre	S	Potássio	K
Ferro	Fe	Prata	Ag
Flúor	F	Sódio	Na

Questão 4

4.1. Indica quais são as partículas constituintes de um átomo.

Protões e neutrões, num núcleo central, muito pequeno e electrões em movimento em volta do núcleo.

4.2. Que nome se dá a uma partícula constituída por átomos ligados entre si?

Molécula.

4.3. Que nome se dá às substâncias constituídas por um único elemento?






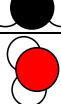
Substâncias elementares.

4.4. Que nome se dá às substâncias constituídas por mais que um elemento?

Substâncias compostas.

Questão 5

Na tabela estão representados o **nome** da substância, um **modelo** da molécula e a **fórmula** química. **Completa** a tabela.

Nome da substância	Modelo da molécula	Fórmula química
Hidrogénio		H ₂
Cloro		Cl ₂
Cloreto de hidrogénio		HCl
Monóxido de carbono		CO
Dióxido de carbono		CO ₂
Água		H ₂ O

Bom Trabalho!

Gonçalo Silva
Sónia Martins