

FRENTE · 1 / 12

1

O que é um átomo?

FRENTE · 2 / 12

2

O que é uma molécula?

FRENTE · 3 / 12

3

Qual é a diferença entre **substância elementar** e **composta**?

FRENTE · 4 / 12

4

O que é uma **mistura homogénea**?

VERSO

1

Unidade básica da matéria — constitui elementos químicos.

VERSO

2

Grupo de átomos ligados entre si.

VERSO

3

Elementar: um tipo de átomo (Au). Composta: vários tipos (H_2O).

VERSO

4

Composição uniforme — solução.

FRENTE · 5 / 12

5

Qual é a diferença entre **transformação física** e **química**?

FRENTE · 6 / 12

6

O que é a **fusão**?

FRENTE · 7 / 12

7

O que é a **ebulição**?

FRENTE · 8 / 12

8

O que é a **massa volúmica**?

VERSO

5

Física: muda estado, composição igual. Química: forma novas substâncias.

VERSO

6

Sólido → líquido (aquecimento).

VERSO

7

Líquido → gasoso (aquecimento).

VERSO

8

Massa por unidade de volume — $\rho = m/V$.

FRENTE · 9 / 12

9

O que é uma **solução**?

FRENTE · 10 / 12

10

O que é a **filtração**?

FRENTE · 11 / 12

11

O que é a **destilação**?

FRENTE · 12 / 12

12

O que é a **evaporação**?

VERSO

9

Mistura homogénea — soluto dissolvido no solvente.

VERSO

10

Separa sólidos insolúveis de líquidos — filtro de papel.

VERSO

11

Separa líquidos por diferentes pontos de ebulição.

VERSO

12

Remove solvente por aquecimento — deixa soluto.