

FRENTE · 1 / 12

1

O que é um átomo?

FRENTE · 2 / 12

2

O que é uma molécula?

FRENTE · 3 / 12

3

O que é um ión?

FRENTE · 4 / 12

4

O que é uma equação química?

VERSO

1

Unidade básica de um elemento — prótons, neutrões, eletrões.

VERSO

2

Grupo de átomos ligados entre si (ex: H_2O).

VERSO

3

Átomo/grupo com carga — perdeu ou ganhou eletrões.

VERSO

4

Representação simbólica: reagentes → produtos.

FRENTE · 5 / 12

5

Qual é a Lei da Conservação da Massa?

FRENTE · 6 / 12

6

Qual é a diferença entre **combustível** e **comburente**?

FRENTE · 7 / 12

7

O que é uma reação ácido-base?

FRENTE · 8 / 12

8

O que é o pH?

VERSO

5

Massa reagentes = massa produtos — átomos apenas se reorganizam.

VERSO

6

Combustível: substância que arde. Comburente: 助燃 (oxigénio).

VERSO

7

Ácido + Base → Sal + Água.

VERSO

8

Escala 0–14: < 7 = ácido, 7 = neutro, > 7 = base.

FRENTE · 9 / 12

9

O que é um catalisador?

FRENTE · 10 / 12

10

Como é que a temperatura influencia a velocidade?

FRENTE · 11 / 12

11

O que é uma reação de precipitação?

FRENTE · 12 / 12

12

Quais são os produtos da combustão do metano?

VERSO

9

Substância que acelera sem ser consumida — baixa energia de ativação.

VERSO

10

Temperatura ↑ → moléculas mais rápidas → colisões mais eficazes.

VERSO

11

Dois sais reagem → sal pouco solúvel (precipitado).

VERSO

12

CO₂ e H₂O (CH₄ + 2O₂ → CO₂ + 2H₂O).