

FRENTE · 1 / 12

1

O que define o número atómico?

FRENTE · 2 / 12

2

O que são isótopos?

FRENTE · 3 / 12

3

O que são eletrões de valência?

FRENTE · 4 / 12

4

O que é um grupo na Tabela Periódica?

VERSO

1

Número de prótons — define o elemento químico.

VERSO

2

Átomos do mesmo elemento com diferentes números de neutrões.

VERSO

3

Elétrões da camada mais externa — determinam propriedades químicas.

VERSO

4

Coluna vertical — mesmos eletrões de valência, mesmas propriedades.

FRENTE · 5 / 12

5

Qual é a diferença entre iónica e covalente?

FRENTE · 6 / 12

6

O que é a ligação metálica?

FRENTE · 7 / 12

7

Qual é a diferença entre metais e não metais?

FRENTE · 8 / 12

8

O que é uma propriedade física?

VERSO

5

Iónica: transferência → iões. Covalente: partilha → moléculas.

VERSO

6

Elétrões livres deslocalizados entre átomos metálicos.

VERSO

7

Metais: condutores, maleáveis. Não metais: frágeis, mau condutores.

VERSO

8

Observável sem alterar a substância — cor, p.f., densidade.

FRENTE · 9 / 12

9

O que é uma propriedade química?

FRENTE · 10 / 12

10

O que são gases nobres?

FRENTE · 11 / 12

11

O que são halogéneos?

FRENTE · 12 / 12

12

O que é o diamante em termos de ligação?

VERSO

9

Observável numa reação — combustão, oxidação.

VERSO

10

Grupo 18 — camada completa, inertes (He, Ne, Ar).

VERSO

11

Grupo 17 — muito reativos (F, Cl, Br, I).

VERSO

12

Rede covalente — muito duro, não conduz eletricidade.