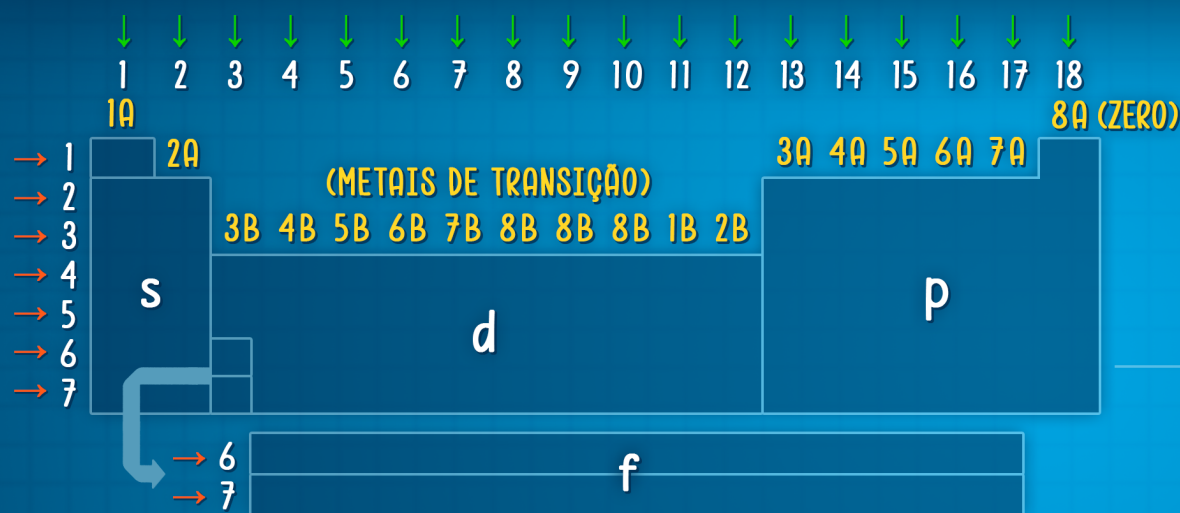


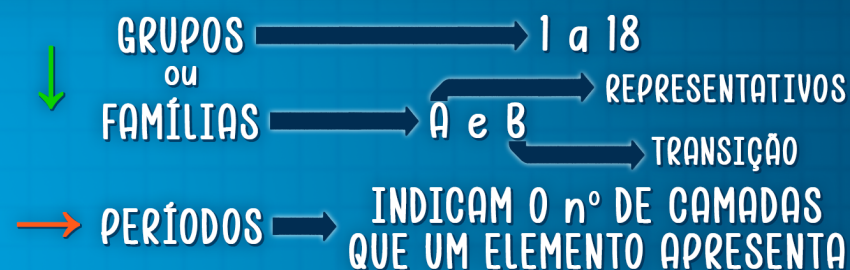
MAPA MENTAL



TABELA e PROPRIEDADES PERIÓDICAS



COORDENADAS PERIÓDICAS



PROPRIEDADES PERIÓDICAS

NOMES DAS FAMÍLIAS

- 1A - METAIS ALCALINOS (1) $1e^-$
- 2A - METAIS ALCALINOS TERROSOS (2) $2e^-$
- 3A - FAMÍLIA DO BORO (13) $3e^-$
- 4A - FAMÍLIA DO CARBONO (14) $4e^-$
- 5A - FAMÍLIA DO NITROGÊNIO (15) $5e^-$
- 6A - CALCOGÊNIOS (16) $6e^-$
- 7A - HALOGÊNIOS (17) $7e^-$
- 8A - GASES NOBRES (18) $8e^-$

4 - ENERGIA DE IONIZAÇÃO:

(ENERGIA NECESSÁRIA P/ REMOVER UM e^- DA C.V.*)

↓ RAIOS ↑ ENERGIA DE IONIZAÇÃO

5 - ELETROPOSITIVIDADE:

(TENDÊNCIA DE PERDER e^-)

↑ RAIOS ↑ ELETROPOSITIVIDADE

1 - RAIOS

(DISTÂNCIA DO NÚCLEO À C.V.*)

ATÔMICO

IÔNICO

↓ O RAIOS AUMENTA DEVIDO AO AUMENTO DO n° DE CAMADAS

→ O RAIOS DIMINUI DEVIDO AO AUMENTO DA FORÇA DE ATRAÇÃO NUCLEAR

→ CÁTION (O RAIOS DIMINUI)

→ ÂNION (O RAIOS AUMENTA)

2 - ELETRONEGATIVIDADE:

(TENDÊNCIA DE ATRAIR ELÉTRONS)

↓ RAIOS ↑ ELETRONEGATIVIDADE

3 - AFINIDADE ELETRÔNICA:

(ENERGIA LIBERADA AO RECEBER UM e^-)

↓ RAIOS ↑ AFINIDADE ELETRÔNICA

*C.V. = CAMADA DE VALÊNCIA