

Revisão para a Avaliação de Química

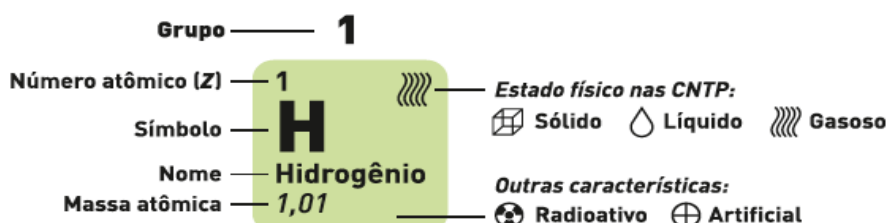
Tabela Periódica (Caderno 3, página 275)

[illegible]

- Organização:

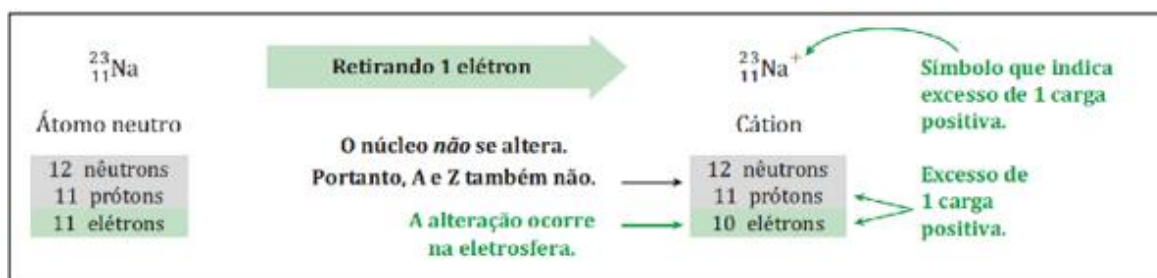
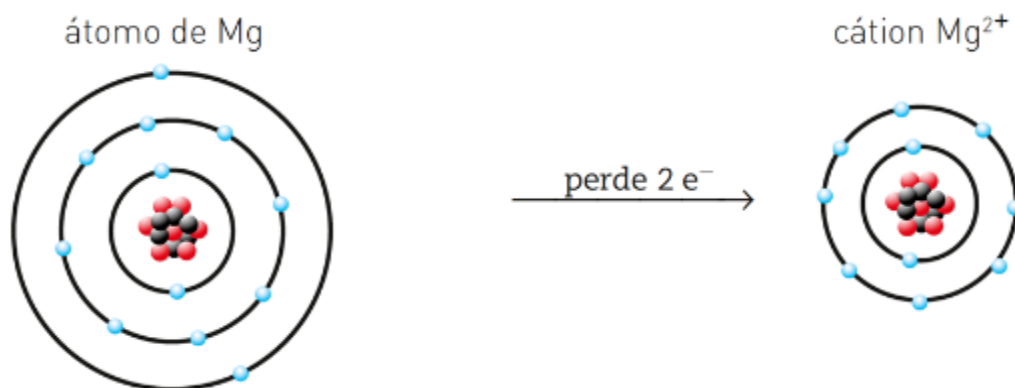
Revisão para a Avaliação de Química

- Ordem crescente de número atômico;
- Horizontal (ou linhas) são os períodos → mesma quantidade de camadas de valência;
- Vertical (ou colunas) são as famílias → mesmo número de elétrons na camada de valência → propriedades químicas semelhantes.
- Informações presentes na tabela periódica:



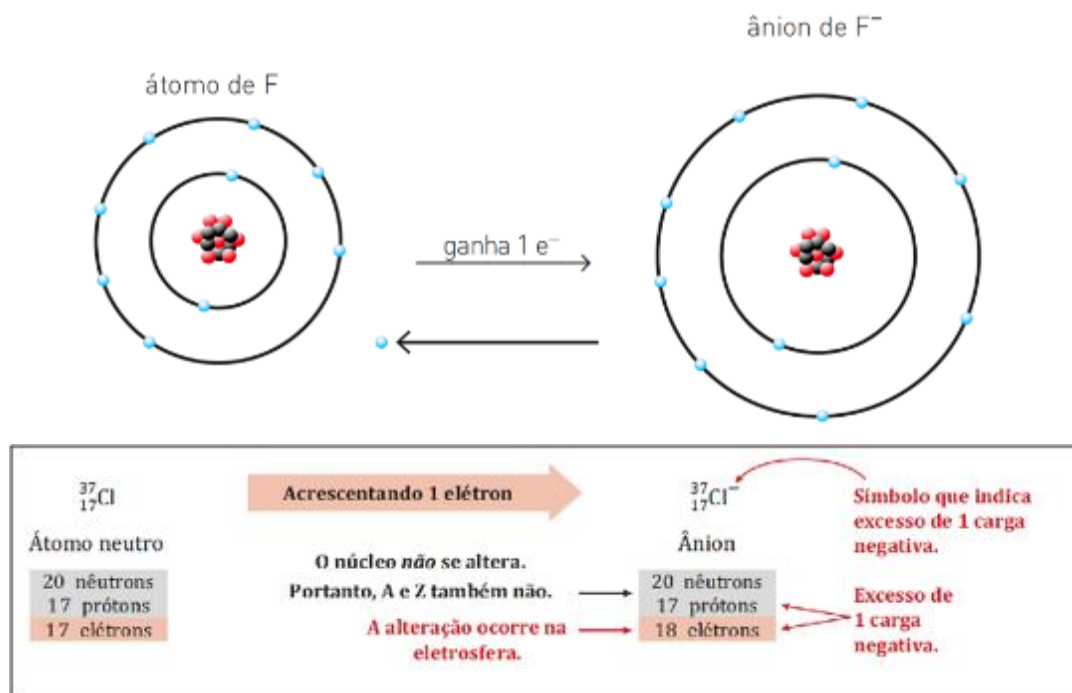
Íons (Caderno 4 – página 219)

- Íons → espécies químicas que ganham ou perdem elétrons.
- Íons positivos → **Cátions** → perdem elétrons.

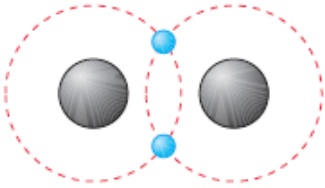
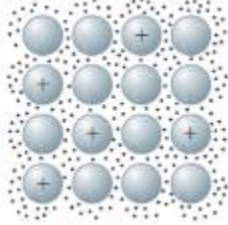


- Íons negativos → **Ânions** → ganham elétrons.

Revisão para a Avaliação de Química

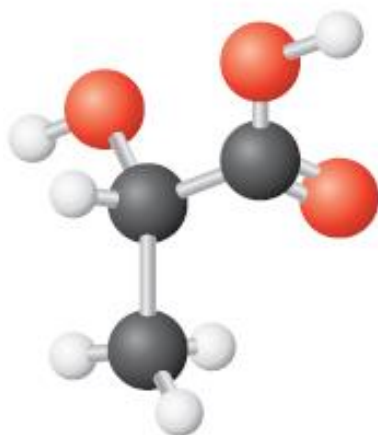
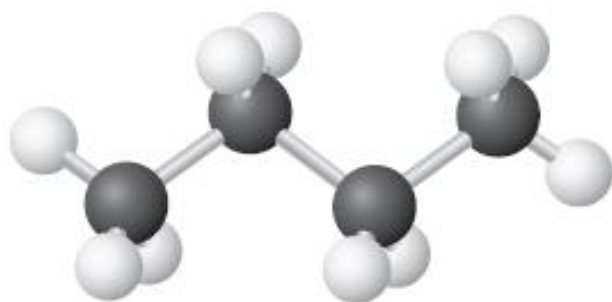


Ligações Químicas (Caderno 4 – página 217)

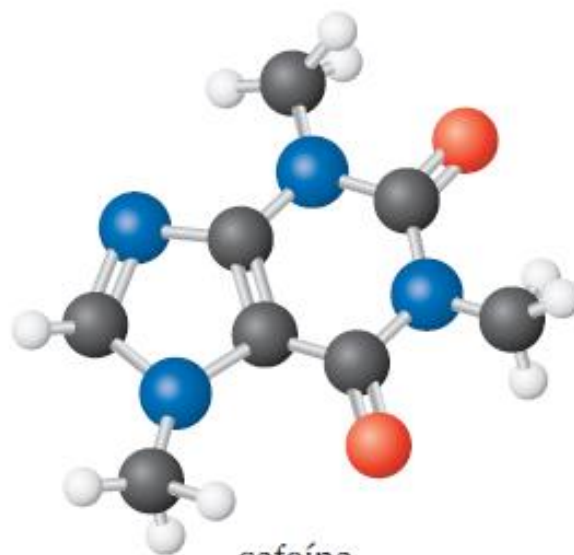
Ligação iônica	cátion + ânion ou metal + ametal	Ex.: cloreto de sódio.	
Ligação covalente	ametal + ametal ou ametal + hidrogênio.	Ex.: gás hidrogênio.	
Ligação metálica	metal + metal.	Ex.: ouro.	

Revisão para a Avaliação de Química

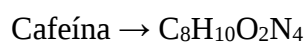
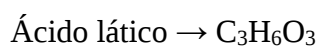
Determinação de fórmula molecular (Caderno 4 – página 227)



ácido láctico



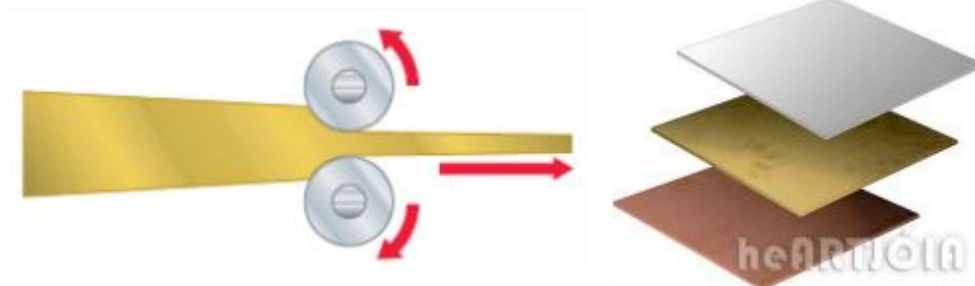
cafeína



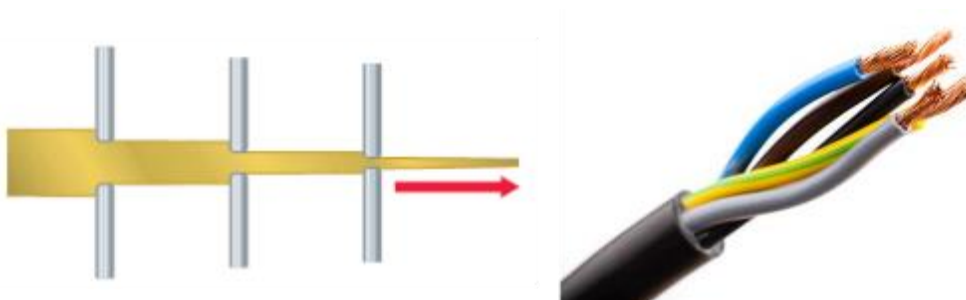
Revisão para a Avaliação de Química

Propriedades metálicas (Caderno 4 – página 229)

- **Maleabilidade** → produção de lâminas.



- **Ductibilidade** → produção de fios.



- **Condutibilidade** → bons condutores de corrente elétrica.

Funções Químicas (Caderno 4 – página 234)

- **Ácidos** → sabor azedo.



- **Bases** → sabor adstringente “amarra a boca”.



Revisão para a Avaliação de Química

- Sais



- Óxidos

