



EMEF DEZENOVE DE ABRIL.

ATIVIDADES REFERENTE A SEMANA: 11/08/2025 a 15/08/2025

COMPONENTE CURRICULAR: CIÊNCIAS DA NATUREZA

TURMA:91

PROFESSOR(A): ARACELI BELLINI KLEIN

OBSERVAÇÕES: O planejamento das aulas poderá sofrer alterações conforme a necessidade do professor(a).

ORIENTAÇÕES: A professora explicará e orientará a respeito do que deve ser copiado no caderno.

SEMANA 22 - CIÊNCIAS DA NATUREZA

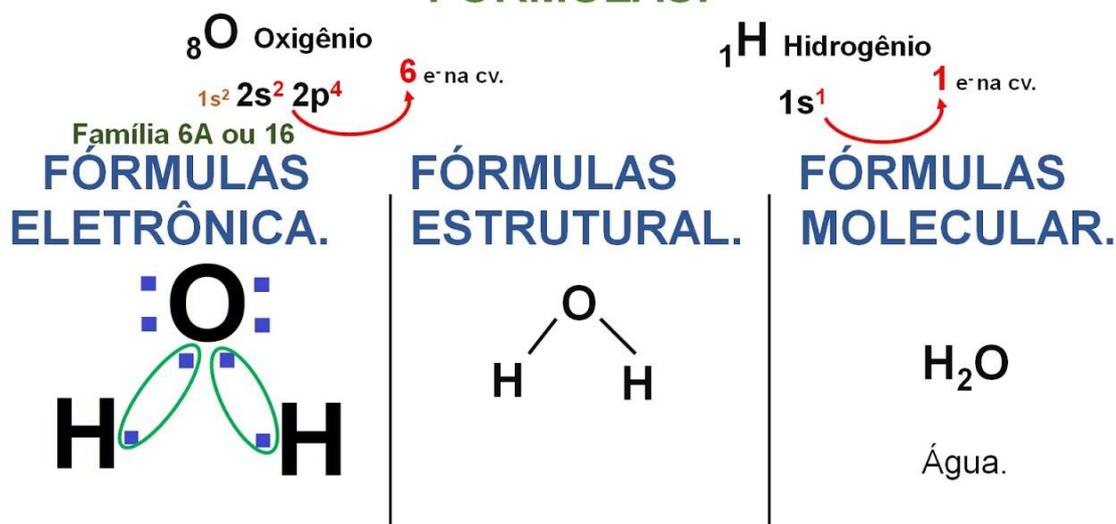
Olá turma! Tudo bem com vocês?

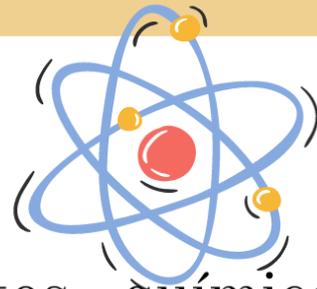
Espero que estejam bem!

LIGAÇÃO COVALENTE

A ligação covalente é um tipo de ligação química onde átomos compartilham elétrons para formar moléculas estáveis. Diferentemente da ligação iônica, onde ocorre transferência de elétrons, na ligação covalente os átomos compartilham pares eletrônicos para atingir a estabilidade, completando suas camadas de valência.

LIGAÇÃO COVALENTE. FÓRMULAS.





Atividades:

1 - Analise os elementos químicos abaixo e faça a ligação covalente entre eles. Demonstre a forma molecular, eletrônica de Lewis e estrutural plana.

- a) Bromo e bromo
- b) Hidrogênio e cloro
- c) Carbono e cloro
- d) Nitrogênio e flúor
- e) Silício e cloro

2 - Escreva as fórmulas de Lewis dos seguintes compostos:

- a) H_2CO_3
- b) NaNO_3

3 - Sobre as ligações covalentes, responda às questões.

- a) Qual modelo explica essas ligações?
- b) Que tipo de átomos estabelecem esse tipo de ligação?

Na natureza nada
se cria, nada se
perde, tudo se
transforma.
Antoine Lavoisier

