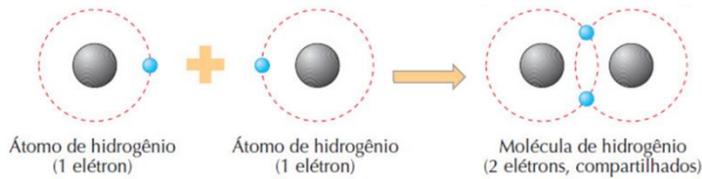




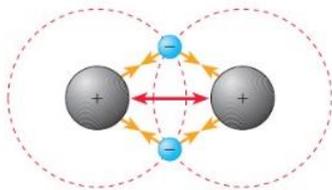
## 2. Ligação covalente

Ocorre através de compartilhamento de elétrons entre átomos com tendência em receber elétrons.

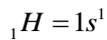
Opções: ametais com ametais, ametais com hidrogênio e entre átomos de hidrogênio.



A molécula  $H_2$  é estável, porque há um equilíbrio entre as forças de atração elétrica (entre núcleo e elétrons) e as forças de repulsão elétrica (entre os dois núcleos)



Exemplo:  $H_2$



Exemplo:  $O_2 ({}_8O)$

Exemplo:  $N_2$

### • Ligação covalente coordenada

O par de elétrons compartilhado é proveniente de apenas um dos átomos participantes da ligação.

Exemplo:  $O_3$

### • Propriedades dos compostos moleculares

Os compostos moleculares são aqueles que se formam quando dois ou mais átomos se unem por meio de ligações covalentes, originando moléculas com um número determinado de átomos.

- As principais propriedades dos compostos moleculares são:
- Podem ser sólidos, líquidos ou gasosos nas condições ambientes ( $25^\circ C$  e 1 atm);
  - Quando puros, não conduzem corrente elétrica em nenhum estado físico.
  - Em solução aquosa, ácidos e amônia sofrem ionização e formam soluções aquosas condutoras de corrente elétrica.

### Orientação de estudos:

Livro 1 – capítulo 3

Revisando: 2

Propostos: 1, 7, 9, 10, 11, 13, 16, 17, 18, 23, 24, 28 e 29.

Complementares: 2, 5, 6, 7, 12, 14 e 15.