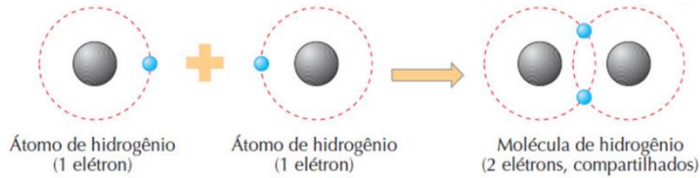




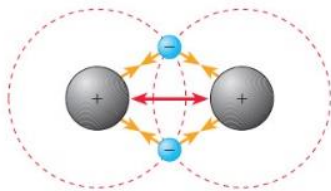
## 2. Ligação covalente

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

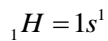
Opções: ametais com ametais, ametais com hidrogênio e entre átomos de hidrogênio.



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  $1\text{ atm}$ );
  - 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.