

**DISCIPLINA:** QUÍMICA ( ligações químicas) Aula 3

**Professor:** Darlison Wander

**NOME:** \_\_\_\_\_ **TURMA:** \_\_\_\_\_

1. **01.** 1. As ligações químicas existentes na formação das substâncias NaCl, HCl e Cl<sub>2</sub> são, respectivamente,
- iônica, covalente , covalente.
  - iônica, covalente e ionica.
  - covalente, covalente e iônica.
  - covalente, ionica e iônica.
  - covalente , covalente e covalente.

2- Faça a correspondência correta entre as frases da coluna I e o tipo de ligação da coluna II.

I	II
(A) Entre átomos de Na	1. Ligação covalente simples
(B) Entre átomos de Cl	2. Ligação covalente dupla
(C) Entre átomos de O	3. Ligação metálica
(D) Entre átomos de N	4. Ligação iônica
(E) Entre átomos de Na e Cl	5. Ligação covalente tripla

fazer uma ligação iônica devem, no total:

- perder um elétron.
- receber um elétron.
- perder dois elétrons.
- receber dois elétrons.
- compartilhar dois elétrons

3-Das substâncias abaixo representadas, aquela que apresenta ligações de hidrogênio entre suas moléculas é:

- CH<sub>3</sub>COONa
- CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH
- CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>
- CH<sub>3</sub>COCl
- CH<sub>3</sub>COCH<sub>3</sub>

O metano, a amônia, a água e o fluoreto de hidrogênio são substâncias moleculares cujas estruturas de Lewis se apresentam na tabela seguinte.

Metano	Amônia, NH <sub>3</sub>	Água, H <sub>2</sub> O	Fluoreto de hidrogênio, HF
$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}-\ddot{\text{N}}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \cdot\ddot{\text{O}}\cdot \\ / \quad \backslash \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\text{:}\ddot{\text{F}}-\text{H}$

Indique o tipo de ligação que se estabelece entre os átomos que constituem estas moléculas.

|