



COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS

Data: ___/___/___

Professora: Thamiris Cid

Aluno: _____

1. No cotidiano, há uma infinidade de compostos importantes que são formados por combinações químicas entre átomos de diferentes elementos. Para as substâncias a seguir, identifique os tipos de ligações químicas envolvidas.

- Água (H_2O) - _____
- Gás Carbônico (CO_2) - _____
- Alumínio (Al) - _____
- Cloreto de Sódio (NaCl) - _____
- Ferro (Fe) - _____

2. Correlacione as colunas:

- Ligação iônica
- Ligação covalente
- Ligação metálica

- Cálcio (Ca)
- Iodo (I_2)
- Ácido acético ($C_2H_4O_2$)
- Óxido de magnésio (MgO)
- Magnésio (Mg)
- Dissulfeto de carbono (CS_2)

Identifique a alternativa que correlacione, corretamente, as colunas.

- 3a – 1b – 2c – 2d – 1e – 1f
- 2a – 2b – 3c – 1d – 2e – 3f
- 1a – 3b – 3c – 2d – 2e – 1f
- 3a – 2b – 2c – 1d – 3e – 2f
- 2a – 1b – 1c – 3d – 3e – 2f

3. Tendo o conhecimento de como as ligações químicas se formam, podemos entender as propriedades dos compostos e imaginar como os cientistas projetam novos materiais.

Novos remédios, produtos químicos para agricultura e polímeros usados em artefatos, tais como: CDs, telefones celulares e fibras sintéticas, se tornaram possíveis porque os químicos entendem como os átomos se ligam em formas específicas. Com base nos diferentes tipos de ligações químicas, quais as ligações responsáveis pela existência das substâncias: sódio metálico (Na), sal de cozinha (NaCl), ácido muriático (HCl) e gás oxigênio (O_2)?

- Iônica, metálica, iônica, covalente
- Metálica, iônica, iônica, covalente
- Metálica, iônica, iônica, iônico.
- Metálica, covalente, covalente, covalente
- Metálica, iônica, covalente, covalente