**Nome:**  Marcus Vinicius de Sousa Alves **Nª**: 28 **2-B**

**QUÍMICA**

**Água potável, Água pura e Água destilada:**

A OMS define que a água potável é a consumida diariamente pelos seres humanos, dessa forma a água precisa estar livre de substâncias tóxicas e agentes patogênicos. A água potável pode ser obtida de rios, lagos, poços e efluentes pelo uso da ETA (Estação de Tratamento de Água). Pode haver algumas substâncias nessa água como cálcio que pode ser benéfico a nossa saúde, em vez de prejudicar ela.

A água pura, ao contrário da água potável, não possui nenhuma outra substância em sua composição, exceto hidrogênio e oxigênio. A água pura não é encontrada na natureza, para obtê-la deve passar por um processo de destilação.

A água destilada passa por um processo chamado destilação, durante o qual minerais e impurezas são removidos. Essa água é usada em laboratórios para limpar vidrarias e por dentistas para limpar autoclaves. Geralmente, você pode encontrar água destilada em lojas de suprimentos médicos.

**Formula molecular e Formula estrutural**

A fórmula molecular de um composto orgânico indica o número de átomos de cada elemento que constitui a molécula da substância e a razão entre eles.

Uma fórmula estrutural é uma notação usada para demonstrar cada ligação covalente que existe entre os átomos de uma molécula.

**Conceito de Alotropia**

A alotropia é uma propriedade na qual o mesmo elemento químico existe em duas ou mais formas diferentes de substâncias simples. Vale lembrar que substâncias simples são substâncias formadas a partir de um único elemento químico. Essas diferentes espécies são chamadas de alótropos.

**Reações iônicas e reações covalentes**

Quando um átomo doa elétrons a outro átomo é chamado de reação iônica.

Quando átomos compartilham pares de elétrons é chamado de reação covalente.

**Regra do Octeto**

Regra do Octeto ou Teoria do Octeto estabelece que os átomos devem possui oito elétrons em sua camada de valência de modo a adquirir estabilidade química. Para que os átomos apresentem a camada de valência completa é preciso realizar ligações químicas com objetivo de doar, receber ou compartilhar elétrons.

**Química orgânica e Química inorgânica**

O ramo que estuda a substância originária dos seres vivos é a Química orgânica.

O estudo de substâncias de origem animal é a Química Inorgânica.