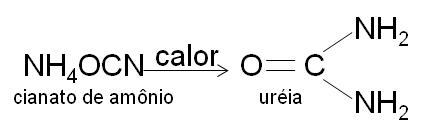
**Atividade referente ao período de 6 a 10 de abril.**

**O conteúdo de química do terceiro ano será o Estudo da Química Orgânica. Para entender sobre o assunto, leia o texto abaixo e realize a atividade solicitada no seu caderno. Bom trabalho! Prof.Tatiana.**

**INTRODUÇÃO À QUÍMICA ORGÂNICA**

A expressão **compostos orgânicos** surgiu há mais de 200 anos, inicialmente com o objetivo de identificar os compostos que eram produzidos por organismos vivos. Entretanto, hoje se sabe que os compostos orgânicos podem ser também sintetizados em laboratório e essa definição não é mais utilizada. Um exemplo clássico que mostrou que os compostos orgânicos poderiam ser sintetizados em laboratório foi a síntese da [ureia](https://www.infoescola.com/compostos-quimicos/ureia/) a partir do cianeto de amônio, realizada em 1828 pelo químico Friedrich Wöhler:



Atualmente podemos dizer que compostos orgânicos são aqueles formados por carbono, independente terem sido sintetizados ou não por organismos vivos.

Os compostos orgânicos são aqueles que possuem como elemento principal o carbono. Além do carbono, os principais elementos que também aparecem na maioria das moléculas orgânicas são hidrogênio, oxigênio, nitrogênio, halogênios (flúor, cloro, bromo e iodo) e enxofre.

A existência ou não desses elementos nas moléculas, o tipo de ligações que eles realizam e o arranjo espacial das moléculas (geometria molecular) ajudam a determinar algumas das propriedades físicas e químicas gerais dos compostos orgânicos.

**Características Gerais**

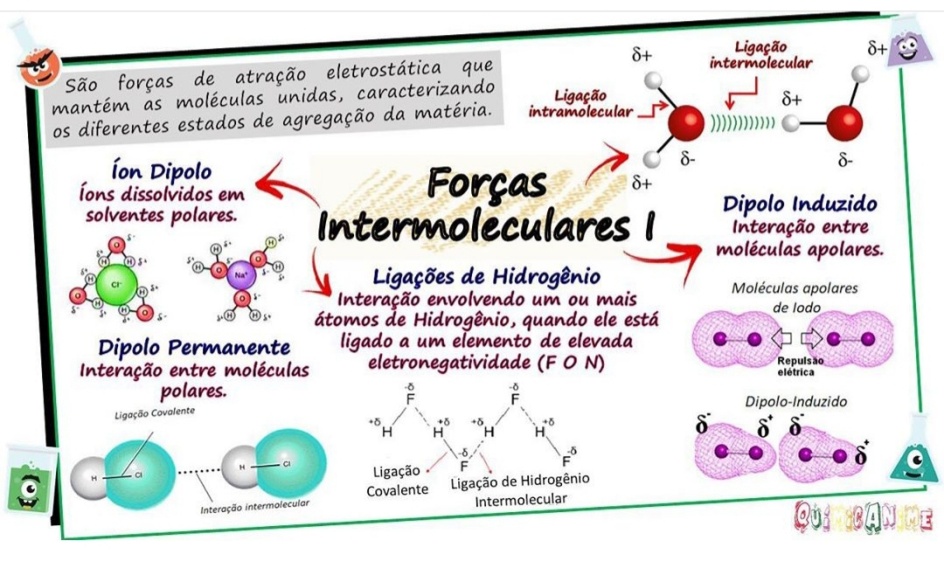
Em compostos orgânicos, o tipo de ligação predominante é o **covalente**.

Todas as ligações dos compostos orgânicos formados somente por carbono e hidrogênio são apolares, pois os átomos unidos demonstram uma pequena desigualdade de eletronegatividade. Quando na molécula de um composto orgânico houver outro elemento químico, além de carbono e hidrogênio, suas moléculas passarão a apresentar certa polaridade.

Exemplo de molécula apolar: propano → *CH*3–*CH*2–*CH*3

Exemplo de molécula polar: propanol → *CH*3–*CH*2–*CH*3–*OH*

Como a maior parte dos compostos orgânicos exibe apenas ligações covalentes, as forças de atração intermoleculares predominantes são **as forças de dipolo instantâneo – dipolo induzido**. Podem aparecer, também, forças de atração entre dipolos permanentes, tais como as **ligações de hidrogênio**.



Esse tipo de ligação dos compostos orgânicos, lhes conferem algumas características ou propriedades. Pesquise e escreva, resumidamente, no seu caderno as seguintes propriedades dos compostos orgânicos:

- **Ponto de Ebulição e Ponto de Fusão** (se não recorda a definição desses termos, pesquise!)

- **Solubilidade**

- **Densidade**

- **Combustibilidade**

Dúvidas devem ser encaminhadas pra o email: proftati.quimica.far@gmail.com