



GOVERNO DO
ESTADO DO CEARÁ
Secretaria da Educação



JUVENTUDE
EM TEMPO
INTEGRAL
ENSINO MÉDIO ESTADUAL EM TEMPO INTEGRAL

PRÁTICAS LABORATORIAIS DE QUÍMICA

Derretendo isopor com frutas cítricas

Para essa experiência você vai precisar de um pedaço de isopor e uma fruta cítrica, como a laranja ou o limão. Através dessa experiência você deve se aprofundar nos conceitos de solvente, polímeros e derivados da indústria petroquímica.



OBS: Se você não tiver isopor, pode substituir por uma caneta de tubo transparente, comparando o antes e o depois de espalhar o líquido da casca sobre o tubo da caneta.

Descasque a sua fruta e pressione a casca para extrair o líquido que ela contém, friccionando esse líquido no isopor. Observe as modificações no isopor, lembrando de fazer as anotações e informando os tempos de cada reação. Se ao invés de usar o líquido da casca, você tivesse usado o suco puro da laranja ou do limão, o resultado no isopor seria o mesmo?

Depois pesquise e responda aos questionamentos abaixo:

- De que é feito o isopor? Por que ele é tão leve e aromático?
- Qual o componente da casca cítrica que você usou? Esse componente tem algum uso prático no nosso dia-a-dia?
- O que é um solvente orgânico e em que ele difere dos solventes sintéticos?

Quais os riscos que os solventes trazem para a nossa saúde?