

A QUÍMICA DAS CORES

O fogo é causado pela combustão, que ocorre quando um combustível reage com um oxidante, liberando luz e formando uma chama. A combustão varia conforme o combustível, a quantidade de oxigênio e a temperatura, afetando a eficiência da reação. Este projeto buscou observar as cores do fogo com diferentes combustíveis, tornando visíveis conceitos como a estrutura atômica e estimulando o interesse científico. Preparou-se um ambiente ventilado e seguro com álcool 92.6% em pires de porcelana. O álcool foi aceso e adicionaram-se sais: cloreto de sódio (NaCl), produzindo chama amarela; cloreto de potássio (KCl), lilás; nitrato de cálcio ($\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$), laranja; cloreto de cobre II (CuCl_2), verde clara. Comparando as cores observadas, identificaram-se os íons presentes nas amostras, oferecendo uma compreensão prática da análise química. O teste de chamas mostrou como diferentes íons metálicos podem ser identificados por suas cores, facilitando o aprendizado.

GARCIA, Amanda¹; MESSIAS, João Cândido²; THOMAZI, Valter Luís³

¹ Aluna do curso de Informática Integrado ao Ensino Médio - IFFar - *campus* Júlio de Castilhos/RS.
E-mail: amanda.2022301686@aluno.iffar.edu.br

² Aluno do curso de Informática Integrado ao Ensino Médio - IFFar - *campus* Júlio de Castilhos/RS.
E-mail: joao.2020317758@aluno.iffar.edu.br

³ Aluno do curso de Informática Integrado ao Ensino Médio - IFFar - *campus* Júlio de Castilhos/RS.
E-mail: valter.2021317420@aluno.iffar.edu.br