

Результат – красочная палитра пламени: **медный купорос** насытит огонь **синим** цветом, **борная кислота** – **зеленым**, **хлорид стронция** окрасит в **красный**, **хлорид натрия** даст **яркую желтую** окраску, а без добавок спирт будет гореть своим естественным цветом – прозрачным с голубым отливом.

Объяснение: в данном эксперименте горит спирт, содержащийся в растворе салициловой кислоты. А окрашивают цвет пламени соли различных металлов.



Их частички увлекаются пламенем вверх и сгорают определенным цветом. И чем больше частичек соли определенного металла попадает в пламя, тем более ярким получится цвет.

Меры безопасности: проводить опыт можно только в присутствии взрослых; использовать очки или другую защиту для глаз; хранить химический набор в месте, недоступном для детей;

протирать все оборудование после его использования; мыть руки после окончания опытов; не употреблять в пищу; не наносить на тело; не допускать попадания в глаза или рот.