

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
города Костромы
"Средняя общеобразовательная школа №5"**

Натрий и Хлорелия
(Сказочная химия)

Ковалев Владислав Юрьевич,
учащийся 11 «А» класса
МБОУ СОШ №5

Кострома, 2019

В некотором царстве в некотором государстве жили-были две семьи. Одно семейство звалось «Щелочные металлы», а другое – «Галогены». Эти семейства не дружили и даже, можно сказать, воевали. Отчего пошел тот спор, уже никто и не вспомнит, верно только, что одно семейство осуждало другое за образ жизни.

В царстве том был строгий указ Царя: «Каждый может иметь столько богатства, т.е. электронов, каков номер его дома». А вот про то, как распоряжаться законным добром, в указе ничего не говорилось. Поэтому Щелочные металлы (в силу своей щедрости) отдавали электроны и звались восстановителями, а Галогены были скупы и агрессивны. Были даже случаи, когда они нападали на тех, кто послабее, и грабили их. Поэтому прозвали их окислители-грабители.

Случилась эта история на Третьей периодической улице, когда повстречались Na (Натрий) и Cl (Хлорелия). Очень они понравились друг другу. Но принадлежали они к враждующим семействам, поэтому решили встречаться тайно.

Натрий жил в доме под номером 11 и мечтал подарить свой электрон Хлорелии. Он был достойным женихом: серебристо-белый, пластичный, с металлическим блеском. По характеру мягкий и очень ранимый, легкоплавкий и легкий, но очень дружелюбный: легко взаимодействовал со многими неметаллами, а вот с водородом только при нагревании образовывал гидрид – нелетучее водородное соединение, а при сгорании в избытке кислорода – пероксид.

Про их тайные встречи узнали члены семьи и решили разлучить. Натрия заперли в сейфе, в банке под керосином, т. к. металл окисляется быстро на воздухе и с водой бурно реагирует, а Хлорелию запаяли в сосуд и наклеили этикетку с надписью «ЯД!». Хлорелия затосковала, стала желто-зеленого цвета.

Щелочные металлы и Галогены хотели вылечить их от влюбленности, но влюбленным становилось все хуже. Натрий плавился и терял блеск, а Хлорелия под давлением превратилась в жидкость. И это при нормальной температуре! Ничего не оставалось родственникам, как встретиться на амфотерной территории (линия от Бора до Астата) и начать переговоры.

Забыли старые обиды и решили: быть свадьбе. Натрий подарил свой электрон

Хлорелии и стал катионом, а Хлорелия взяла его электрон и превратилась в анион. Связь между ними стала называться ионной, а союз между Натрием и Хлорелией люди называли поваренной солью.

Много полезного они стали делать совместно: в крови создают необходимые условия для существования красных кровяных телец (эритроцитов), в мышцах обуславливают способность к возбудимости, обеспечивают важнейшие физиологические процессы в организмах.

Так и живут они до сих пор в любви и согласии.