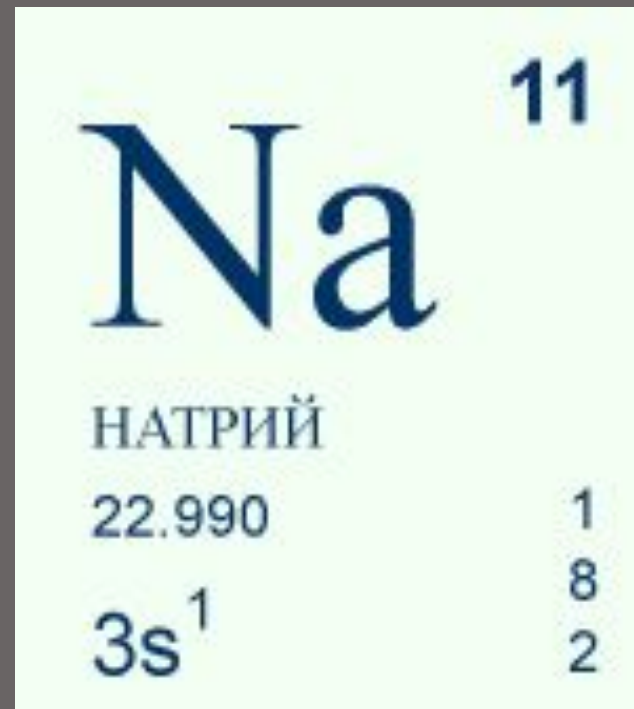


Щелочные металлы. Натрий.



Выполнила:

Ученица 11а класса

МОУ СОШ №172

Мошкова Любовь.

В одном царстве-
государстве

Жили-были, не тужили

Галогены удалые

И металлы щелочные.

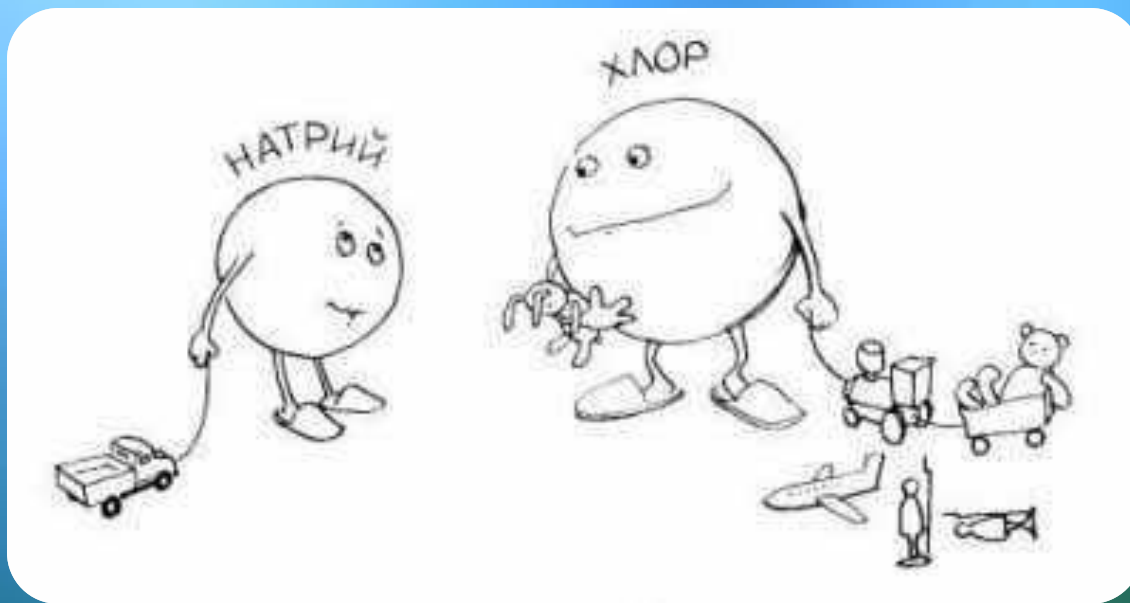


Скупых галогенов- окислителей

В народе прозвали
грабителями.

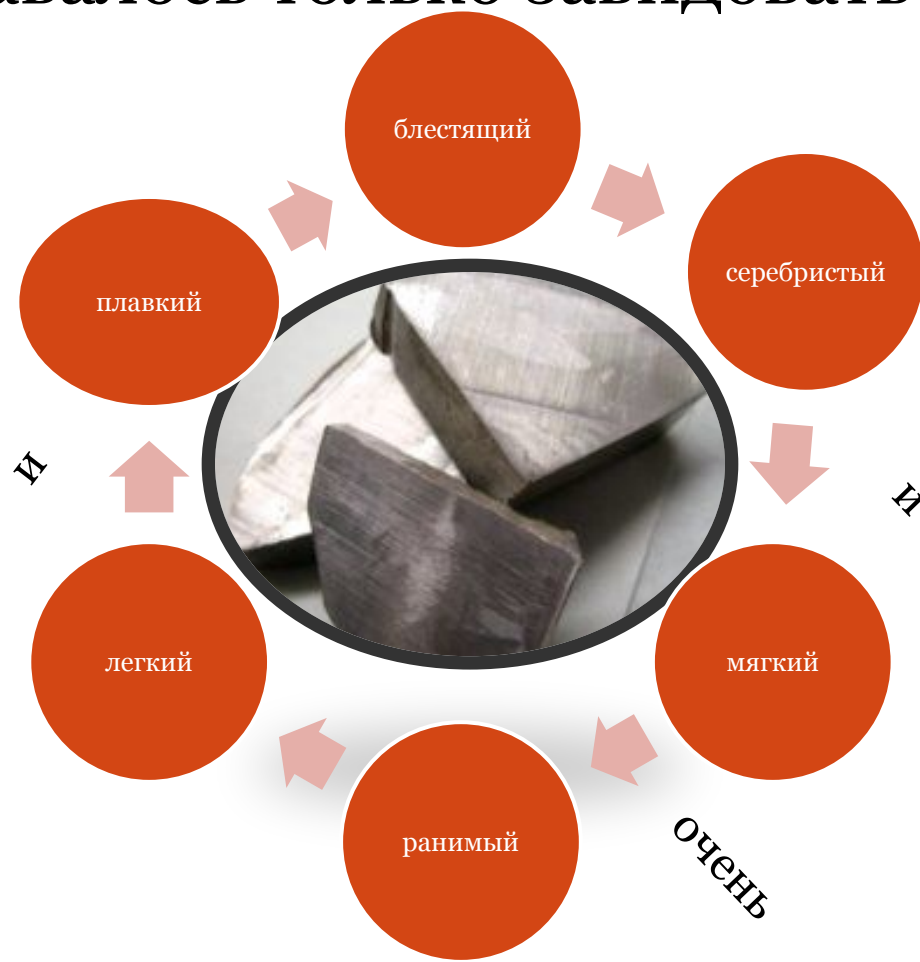


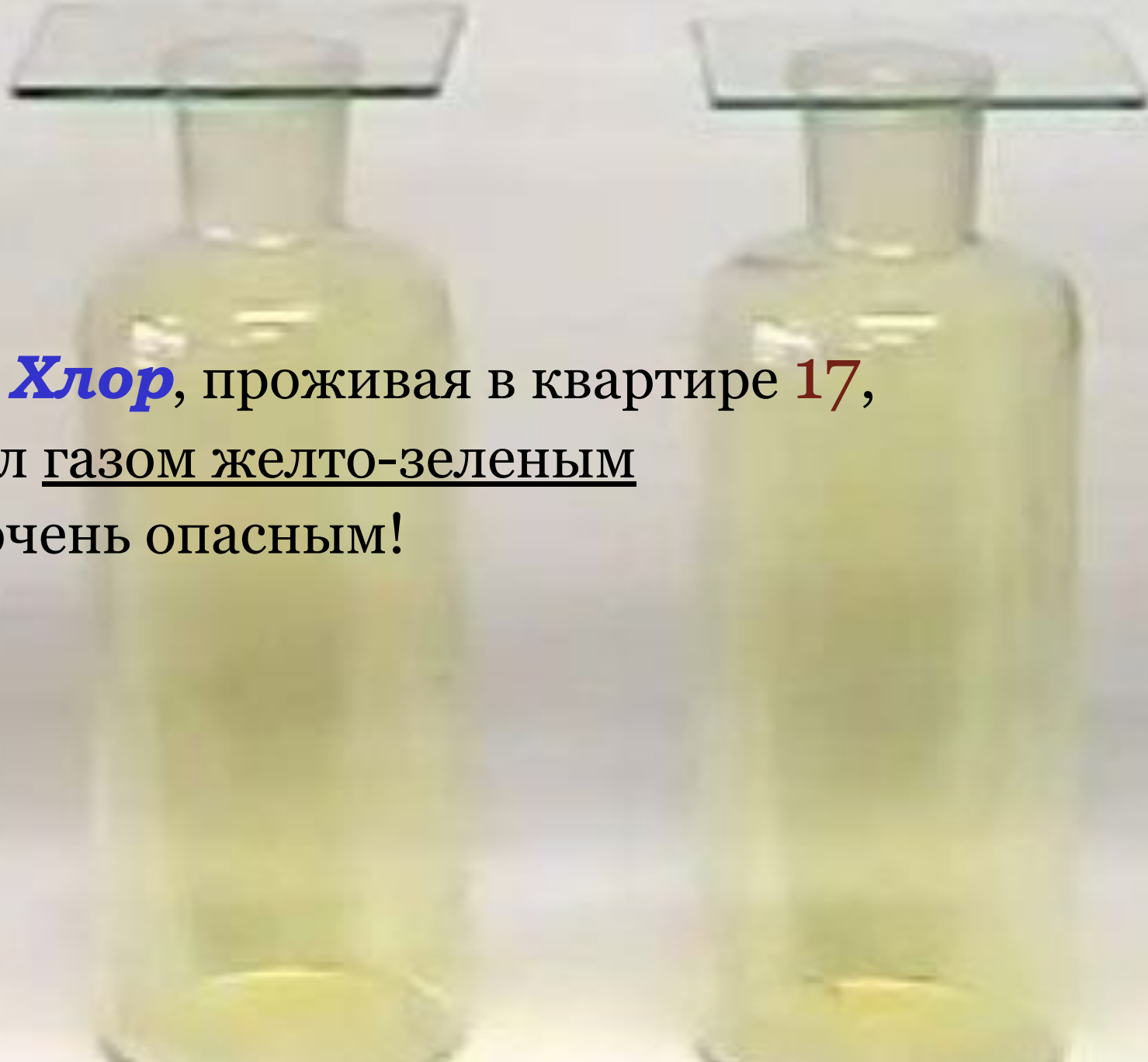
А щелочные
металлы за
щедрость –
ВОССТАНОВИТЕЛЯМИ.



Однажды на улице «№ 3»
Встретились Натрий и Хлор-
Представители той и другой стороны,
Забыв про межродительский вздор.

- **Натрий** жил в квартире 11,
Ему оставалось только завидовать—
Он был:



- 
- А **Хлор**, проживая в квартире **17**,
Был газом желто-зеленым
И очень опасным!

Семейства, узнав об их дружбе и встречах,

Заперли
Натрий
под
керосином
и в
сейфе.



А на **Хлор**
наклеили
бирку «**ЯД**».
День за днём
они не спят,
грустят.



Натрий окислялся, терял блеск.

А Хлор под таким давлением сжимался,
Но не потерял к Натрию интерес!

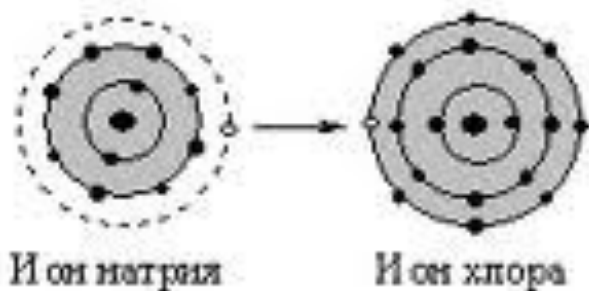


Детей всё же пожалели
родители,
Решили закончить историю.
И назначили им встречу на
нейтральной территории.

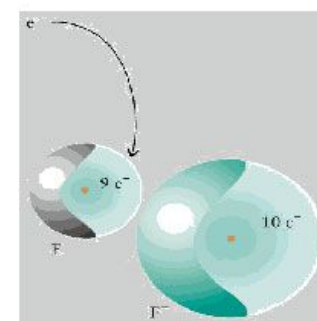
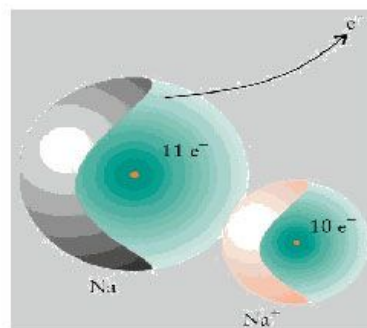


- Подарил Натрий при встрече Хлору Электрон и стал катионом,
А Хлор, взяв его электрон,
Тут же превратился в анион.

Cations and Anions



ОБРАЗОВАНИЕ ХЛОРИДА НАТРИЯ



Люди стали дружбу
эту называть ионной,
А их союз –
поваренной солью.

