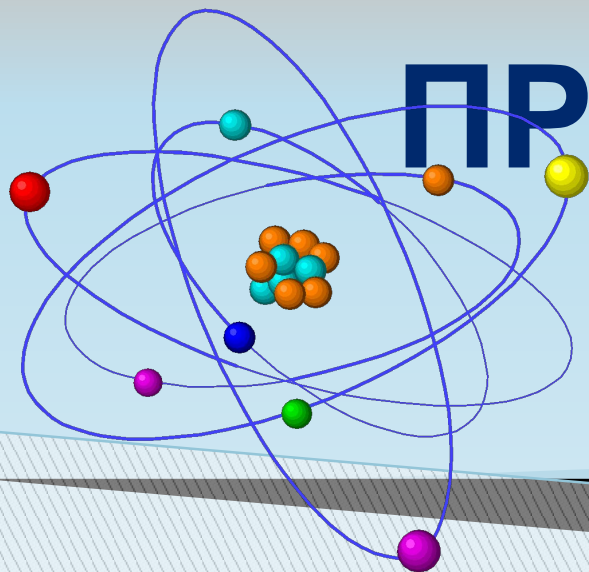


АЛЮМИНИЙ, ЕГО СВОЙСТВА И ПРИМЕНЕНИЕ.



Учитель высшей категории ГОУ СОШ №26 с
углубленным изучением французского языка
г. Санкт-Петербурга Литвиненко Галина Андреевна

Алюминий

(лат. Aluminium)

26,9815

$3s^2 3p^1$

Был впервые получен датским физиком Х.К. Эрстедом в 1825 г. Название этого элемента происходит от латинского *алюмен*, так в древности назывались квасцы, которые использовали для крашения тканей. Латинское название, вероятно, восходит к греческому «халмэ» - рассол, соляной раствор.

Al

13

3

8

2

Алюминий

(лат.

Aluminium)

Порядковый номер.
Химический элемент
III группы главной
подгруппы 3-го
периода.

13

26,9815



3

8

2

$3s^2 3p^1$

Алюминий

(лат.

Aluminium)

13

26,9815

Атомная масса
элемента



3

8

2

$3s^2 3p^1$

Алюминий

(лат.

Aluminium)

13

26,9815



3

8

2

$3s^2 3p^1$

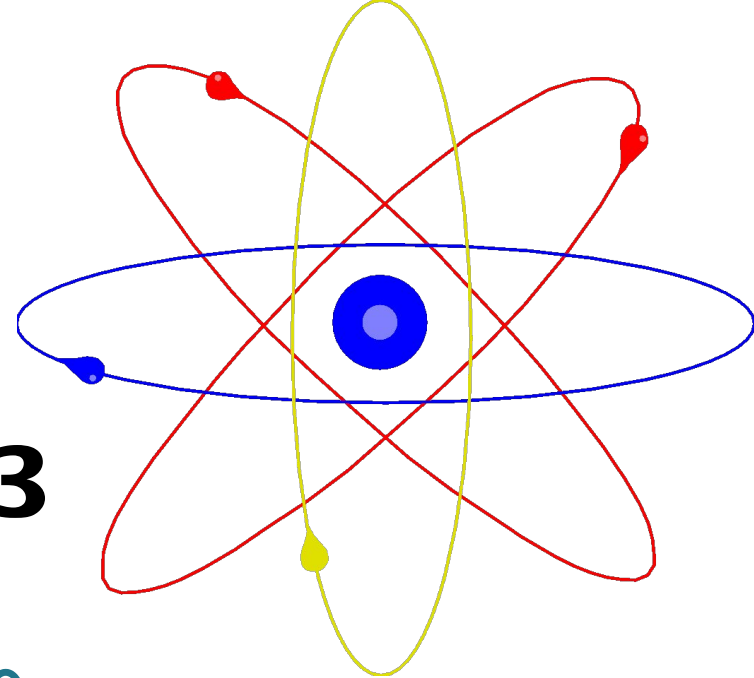
Электронная
конфигурация элемента
 ${}_{+13}\text{Al } 2e \ 8e \ 3e$

Число

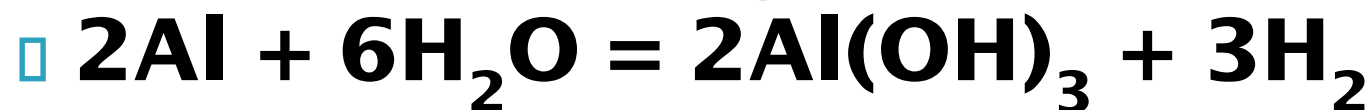
протонов $p^+ = 13$

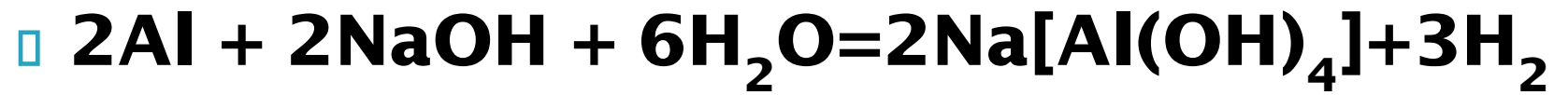
нейтронов $n^0 = 14$

электронов $e^- = 13$

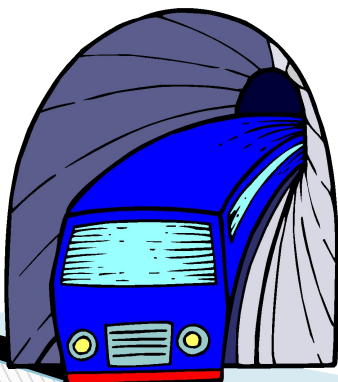
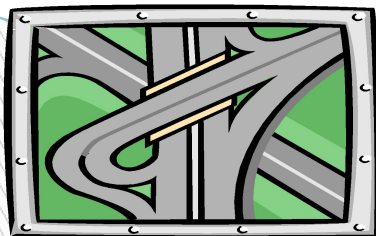
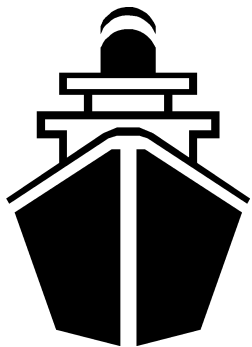
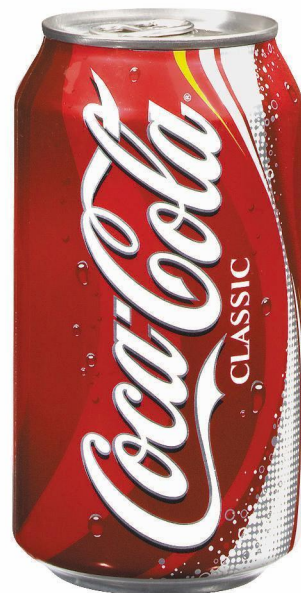


Химические свойства алюминия





Применение AI



Применение алюминия.





*Алюминий и его
сплавы широко
применяют как
конструкционный
материал*





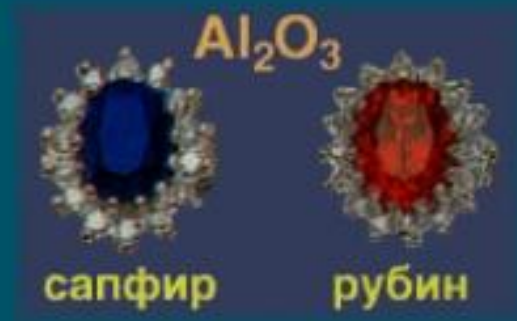
ПРИРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ АЛЮМИНИЯ



АЛЮМОСИЛИКАТЫ



КОРУНД Al_2O_3 –
прозрачные кристаллы





Поллуцит со сподуменом,
амблигонитом, клеветанитом и кварцем
3119

Нефелин

Перовскит

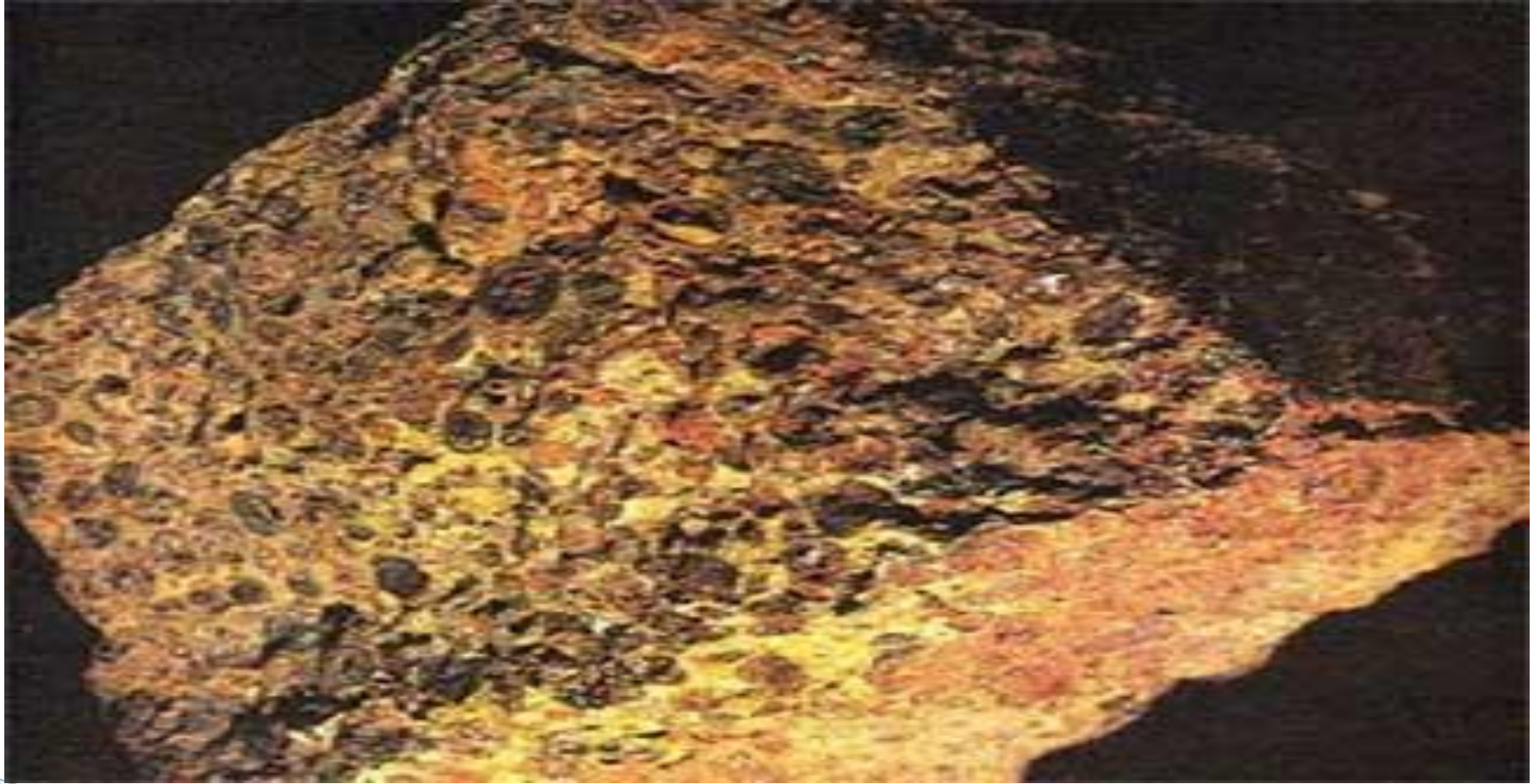
Алюминевая руда



Бокситы



Алюминевые руды (бокситы)



- В создании кадра строение атома презентации принимал участие ученик 9 класса Рыжков Евгений.