

He

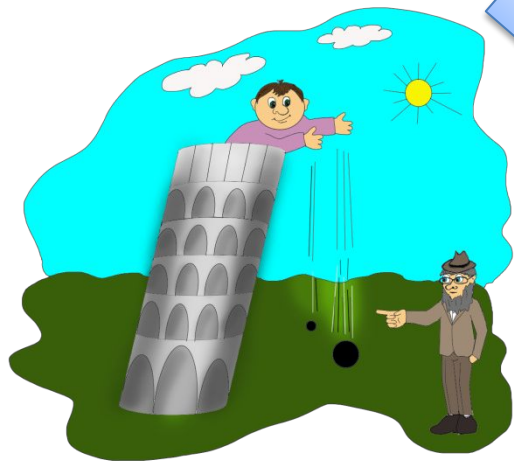
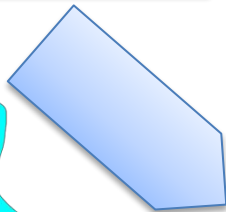
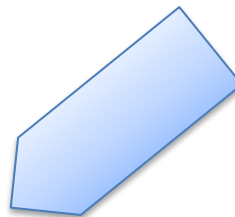
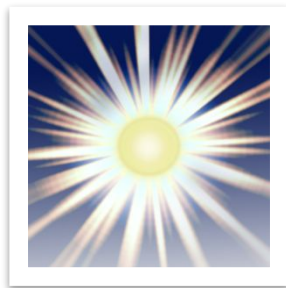
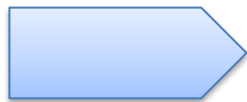
**ПОРЯДКОВЫЙ
НОМЕР
ЭЛЕМЕНТА.
ИЗОТОПЫ**


Kr

**Положение
химического
элемента**

**Заряд ядра или
число
протонов**

Ядерные реакции



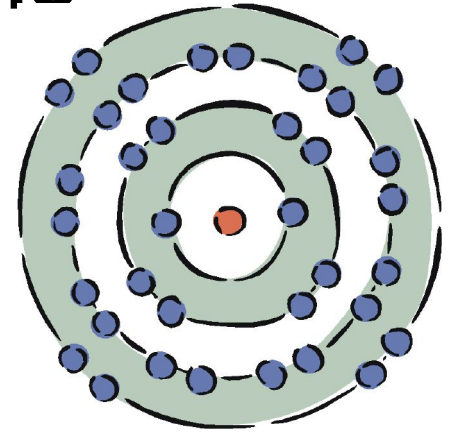
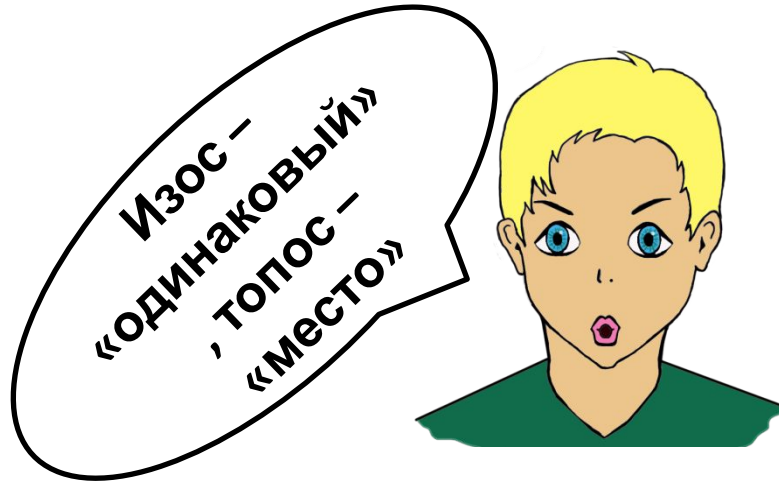


Протекают с
выделением
большого
количества
энергии

Другого
химического
элемента
может не
образоваться

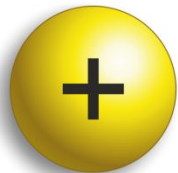
Изотоп
ы

ИЗОТОПЫ - разновидности атомов одного и того же химического элемента, имеющие одинаковый заряд ядра, но разное массовое число

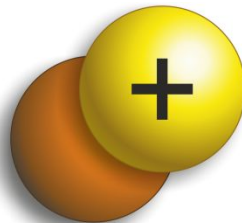


ИЗОТОПЫ ВОДОРОДА

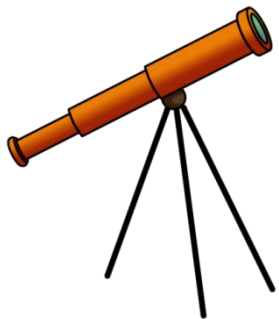
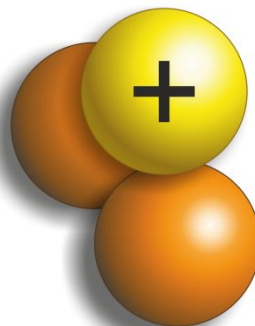
Проти
й



Дейтери
й

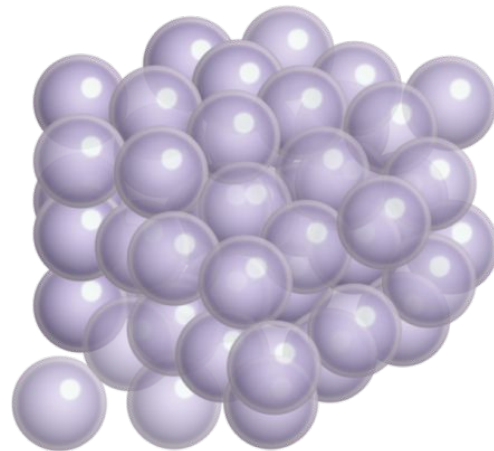
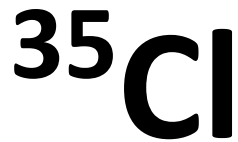


Трити
й





Относительная атомная
масса имеет дробное
значение



$$A_r(\text{Cl}) = 35 \cdot 0,75 + 37 \cdot 0,25 = 35,5$$





**Химический элемент –
совокупность атомов с
одинаковым зарядом ядра**

