

*He*

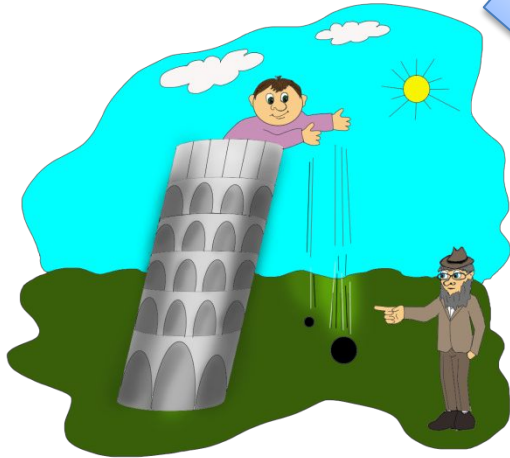
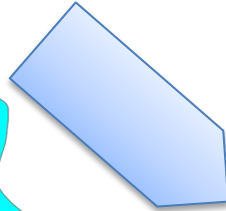
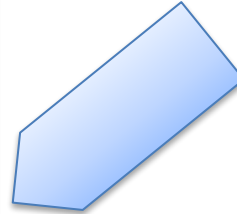
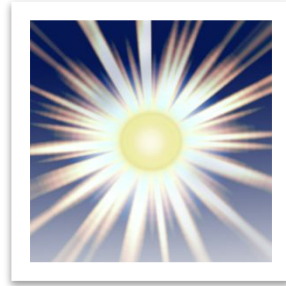
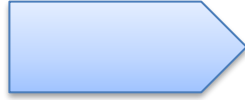
**ПОРЯДКОВЫЙ  
НОМЕР  
ЭЛЕМЕНТА.  
ИЗОТОПЫ**


*Kr*

**Положение  
химического  
элемента**

**Заряд ядра или  
число  
протонов**

**Ядерные реакции**



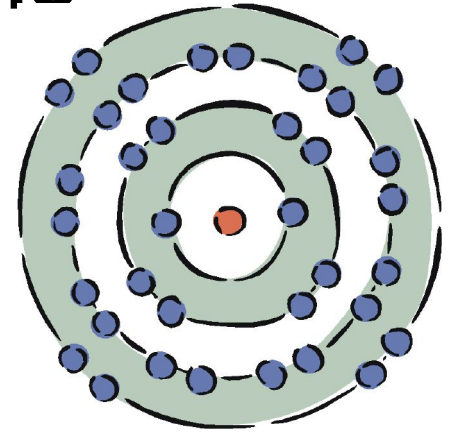
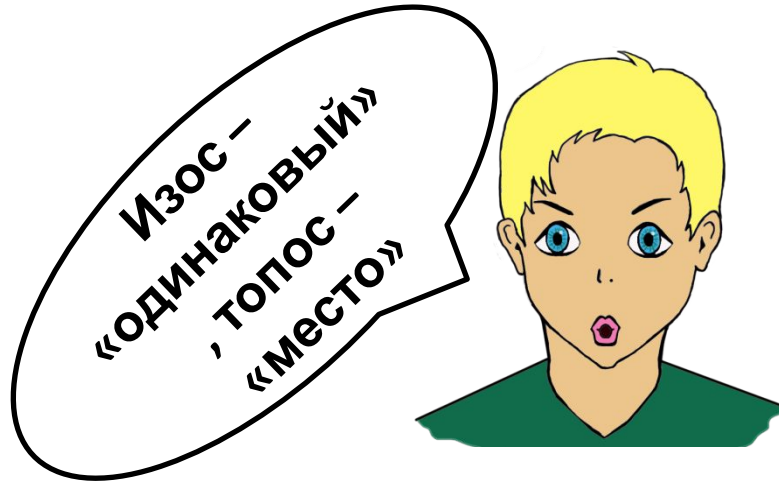


Протекают с  
выделением  
большого  
количества  
энергии

Другого  
химического  
элемента  
может не  
образоваться

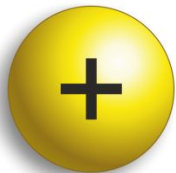
Изотоп  
ы

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

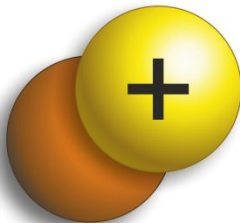


# ИЗОТОПЫ ВОДОРОДА

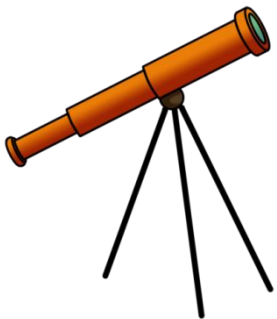
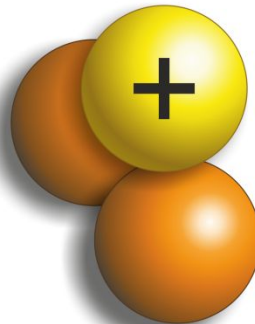
Проти  
й



Дейтери  
й

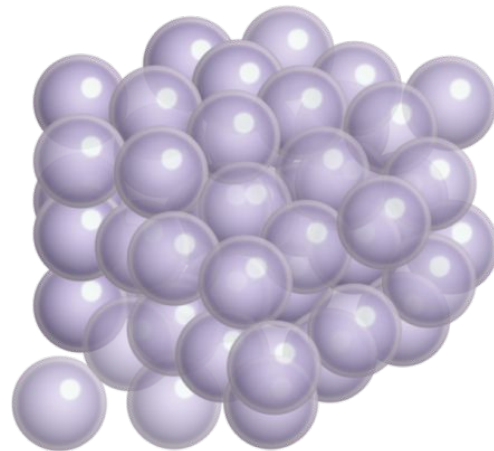
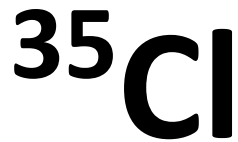


Трити  
й





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**

