

ИЗОТОПЫ

ХИМИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ



ИЗОТОПЫ

- **Изотопы – это разновидности атомов одного химического элемента, которые отличаются числом нейтронов в ядре, то есть массой ядра**

- **ХИМИЧЕСКИЙ ЭЛЕМЕНТ**
представляет собой
совокупность его
ИЗОТОПОВ

Изотопы водорода

РАДИОАКТИВНЫЕ



ПРОТИЙ



ДЕЙТЕРИЙ



ТРИТИЙ



ХИМИЧЕСКИЙ ЭЛЕМЕНТ ВОДОРОД



- **ХИМИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ,
КОТОРЫЕ СОСТОЯТ
ТОЛЬКО ИЗ
РАДИОАКТИВНЫХ
ИЗОТОПОВ,
НАЗЫВАЮТСЯ
РАДИОАКТИВНЫМИ**
- **(порядковые номера
более 83)**

Почему относительная атомная масса выражается не целым числом?



- ОТНОСИТЕЛЬНАЯ АТОМНАЯ МАССА ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА РАССЧИТЫВАЕТСЯ С УЧЕТОМ РАСПРОСТРАНЕННОСТИ ЕГО ИЗОТОПОВ В ПРИРОДЕ**

Например,

- Хлор в природе встречается в виде изотопов ^{35}Cl (75%) и ^{37}Cl (25%)
- Вычислите относительную атомную массу хлора:
- $A_r = 35 \cdot 0,75 + 37 \cdot 0,25 = 35,5$

Выполните задания

• № 6-4

• № 6-5



Домашнее задание

- **Параграф 46 («Изотопы. Химические элементы»)**
- **Выучить конспект**
- **№№ 6-2, 6-6 письменно (задачник)**

