

Урок 12

ИЗОТОПЫ

Разработал:

Учитель химии, биологии

высшей квалификационной категории

Баженов Алексей Анатольевич



Тема: ИЗОТОПЫ.

Урок 12



Проверка знаний

Устно

Письменно

Тест

1. Что такое атом?
2. Что вы знаете из истории открытия строения атома?
3. Современное представление о строении атома?
4. Чему равен заряд ядра атома? Почему?
5. Как определить число нейтронов и электронов в атоме.
6. Что значит: «атом в целом электронейтрален»?

Тема: ИЗОТОПЫ.

Урок 12



Проверка знаний

Устно

Письменно

Тест

Определить число протонов, электронов и нейтронов у атомов химических элементов:

Ag; Cl; Ca; Zn; Pb.

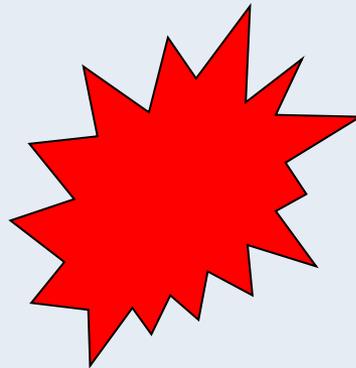
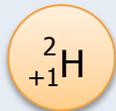
Тема: ИЗОТОПЫ.

Урок 12



I. Ядерные реакции – это процессы приводящие к изменению структуры атома.

Схема ядерной реакции:



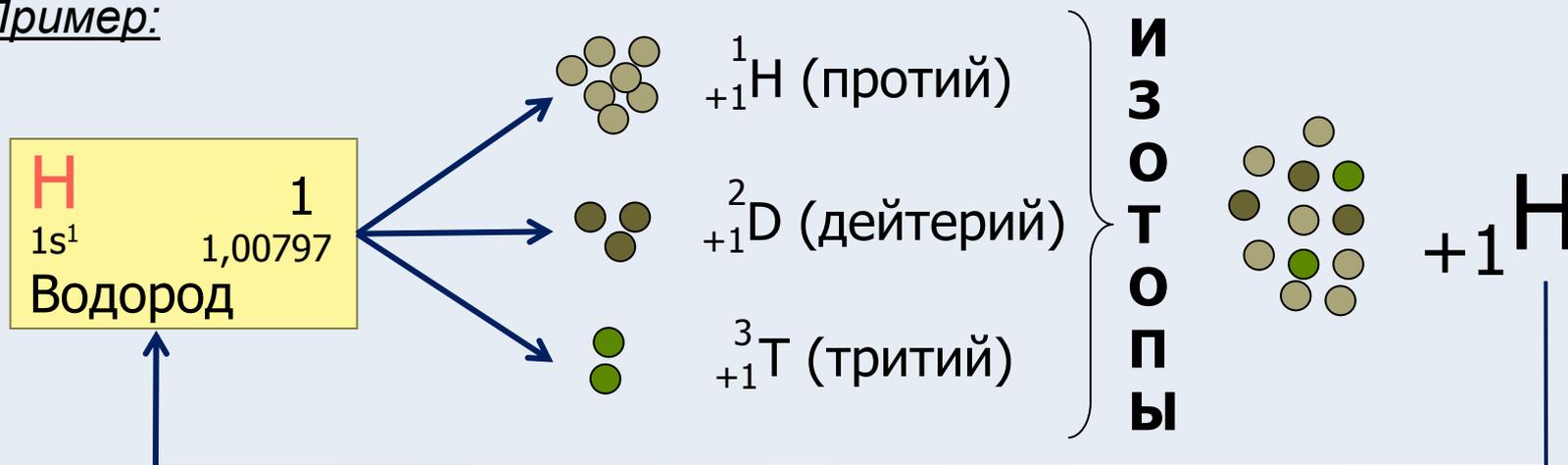
Тема: ИЗОТОПЫ.

Урок 12



II. Изотопы – это разновидность атомов, имеющих одинаковый заряд, но разную массу.

Пример:



Химический элемент – это совокупность атомов с одинаковым зарядом ядра.

Тема: ИЗОТОПЫ.

Урок 12



III. Задания на соответствие.

1. Соотнесите химический элемент и условные обозначения атомов.



2. Соотнесите химический элемент и условные обозначения атомов.



3. Соотнесите атом химического элемента и состав атомной частицы.



4. Соотнесите атом химического элемента и состав атомной частицы.



5. Соотнесите состав атомной частицы и химический элемент.



Тема: ИЗОТОПЫ.

Урок 12



Домашняя работа.

&7 Стр. 43 - 46

Кислород имеет три устойчивых изотопа:
 ^{16}O , ^{17}O и ^{18}O .

- «3» Определите состав атомных частиц.
- «4-5» Составьте подобную характеристику радиоактивных изотопов кислорода.

<http://ru.wikipedia.org>

Источник

