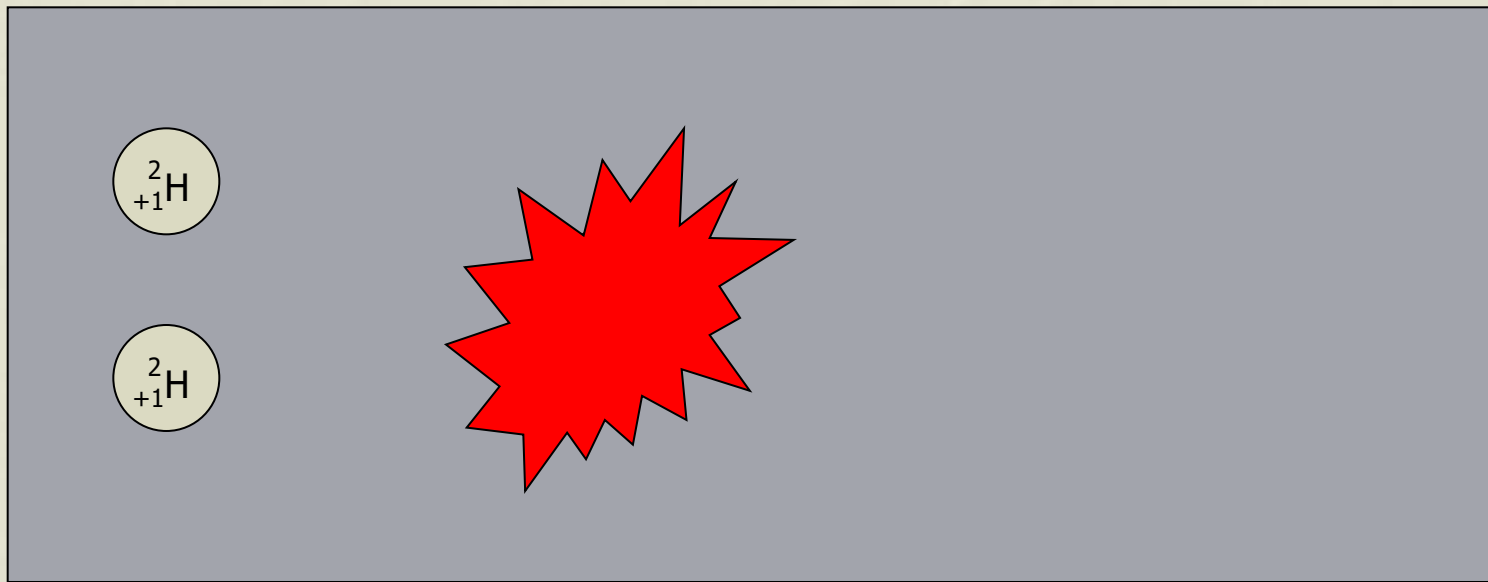


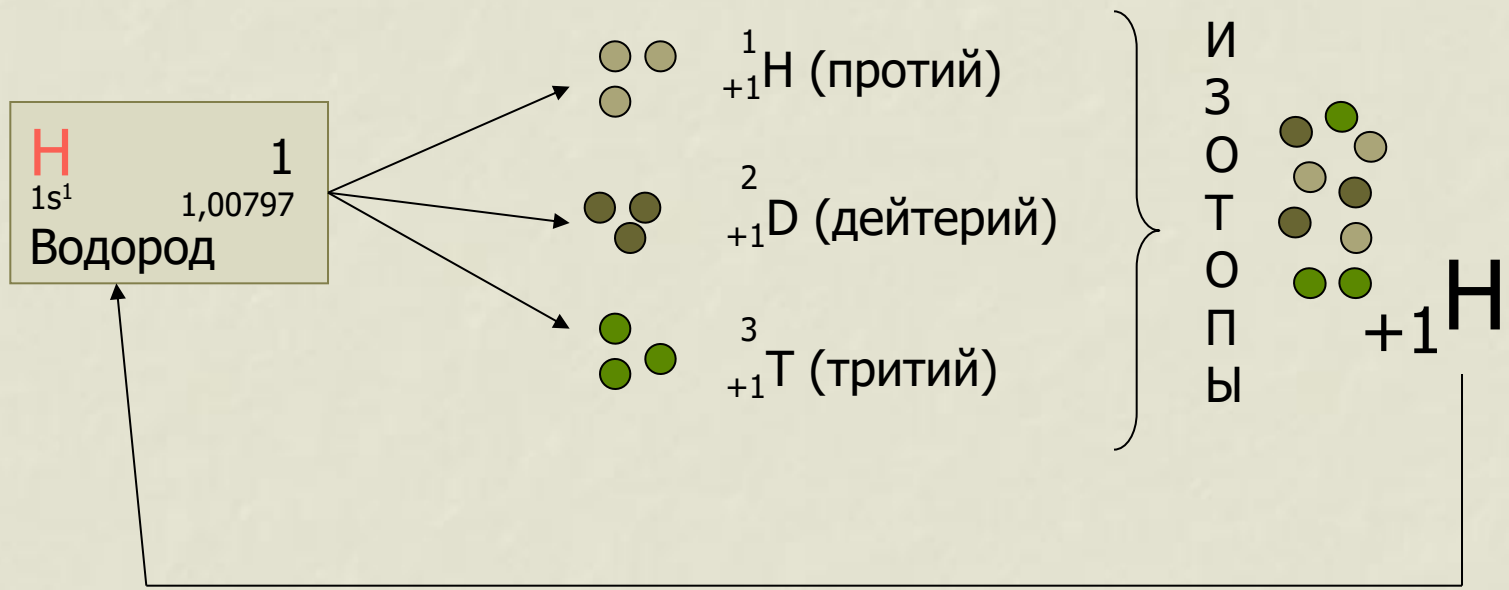
# Тема: Изотопы.

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



# Тема: Изотопы.

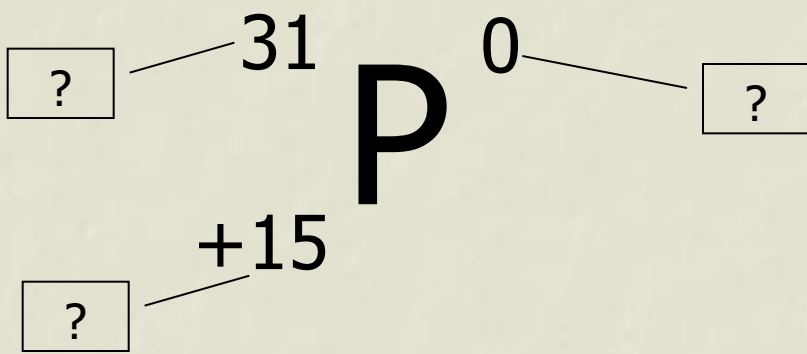
II. Изотопы – это разновидности атомов, имеющих одинаковый заряд, но разную массу.



Химический элемент – это совокупность атомов с одинаковым зарядом ядра.

# Вопросы для повторения:

- 1. Что такое атом?
- 2. История открытия строения атома?
- 3. Современное представление о строении атома?
- 4. Чему равен заряд атома? Почему?
- 5. Как определить относительную атомную массу?
- 6. Почему атом в целом электронейтрален?



19/06/18

## Проверка знаний:

Определить число протонов, электронов и нейтронов у атомов:

Ag; Cl; Ca; Zn; Pb.

[ВЕРНУТЬСЯ К ТЕМЕ УРОКА](#)