

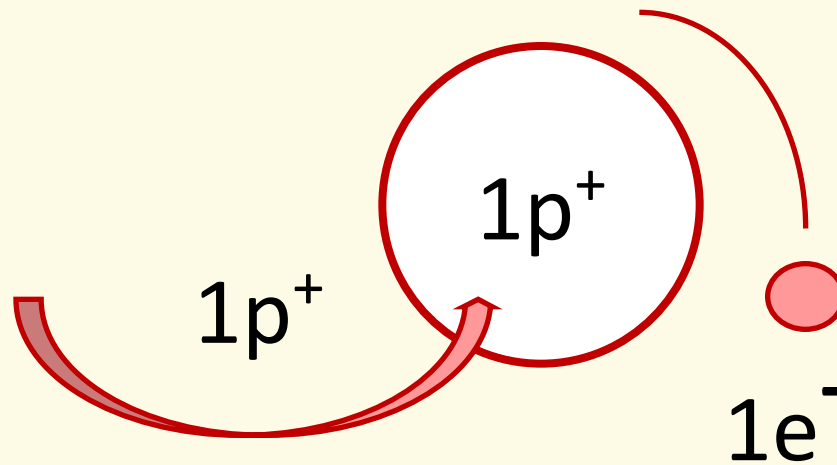
# Самостоятельная работа по теме: «Строение атома».

Вариант 1	Вариант 2
B:	Zn:
Si:	Cu:
F:	O:



# ИЗОТОПЫ

H:  $1p^+$   $0n^0$   $1e^-$



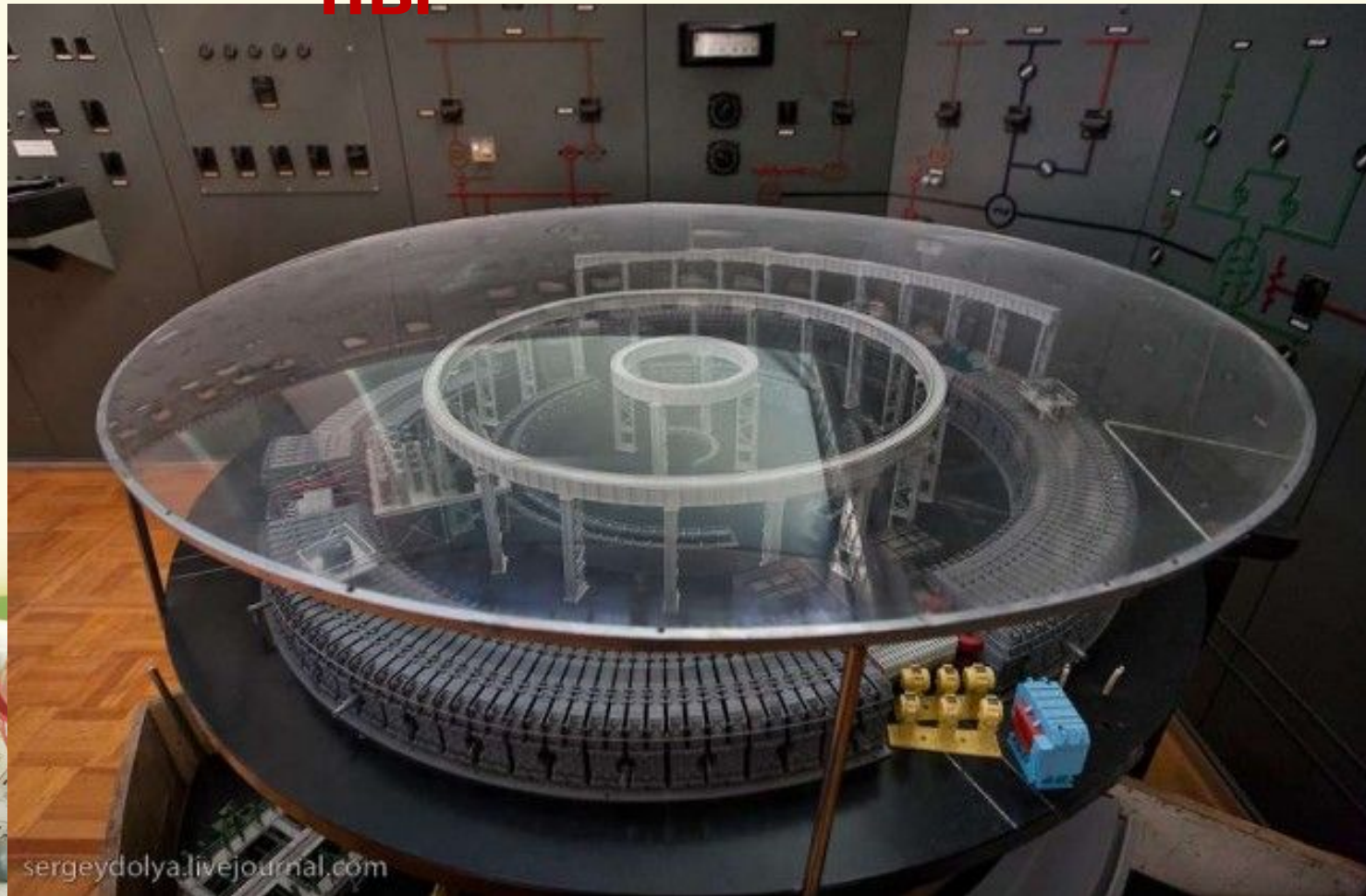
Процессы, при которых одни атомы превращаются в другие благодаря присоединению или отдаче  $p^+$  называются **ядерными**.

На Земле такие процессы происходят в ускорителях – **синхрофазотронах**.

Так были получены хим. элементы №101 – 107.



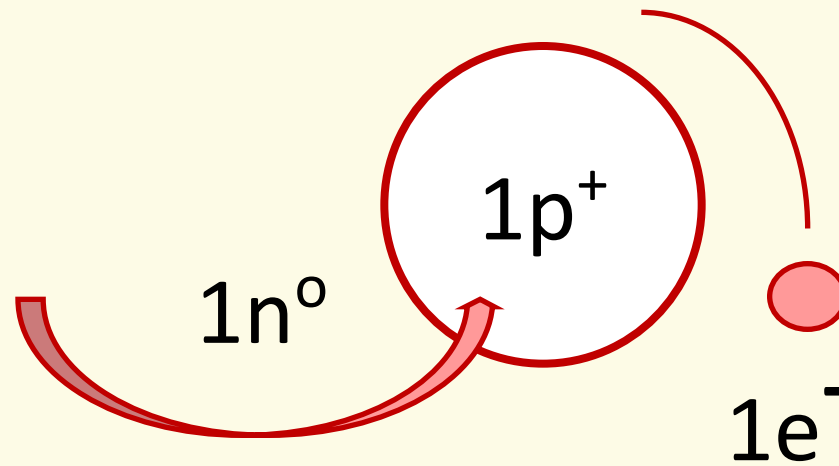
# Синхрофазотро НЫ



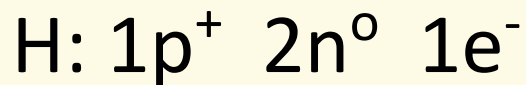
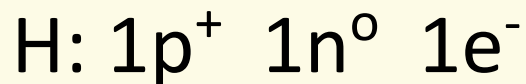
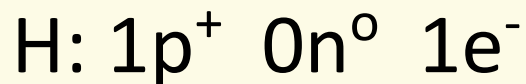
[sergeydolya.livejournal.com](http://sergeydolya.livejournal.com)

# ИЗОТОПЫ

H:  $1p^+$   $0n^0$   $1e^-$



Если добавить в ядро атома  $n^0$ , то нового элемента не получится, т.к  $n^0$  не несёт заряда.



**Изменится масса атома, он станет тяжелее.**





Разновидность атомов одного и того же химического элемента, имеющие одинаковый заряд ядра, но разную массу атома, называют **ИЗОТОПАМИ**.

Изотопы имеют одинаковое число

**$p^+$**  и  **$e^-$** , но разное число  **$n^0$** .

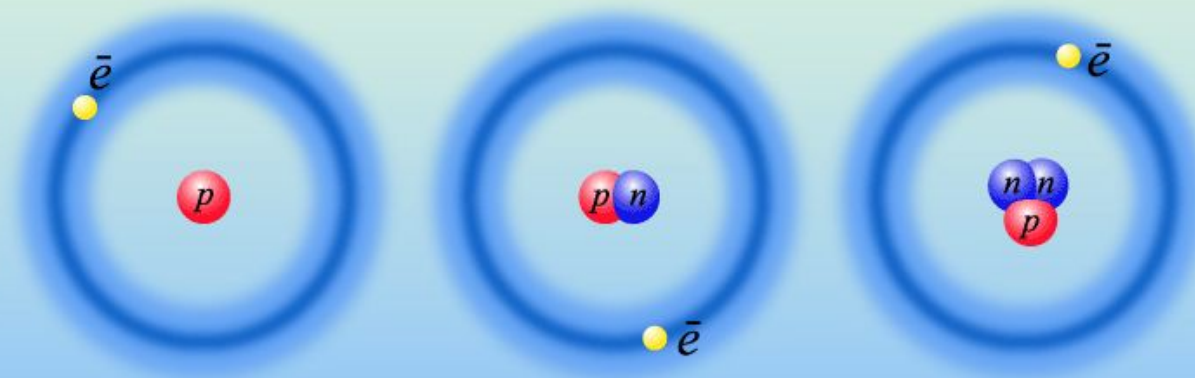


# Изотопы водорода

протий

дейтерий

тритий





**Химические свойства** изотопов одного и того же элемента одинаковы, т.к. они имеют одинаковый заряд ядра.

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

