

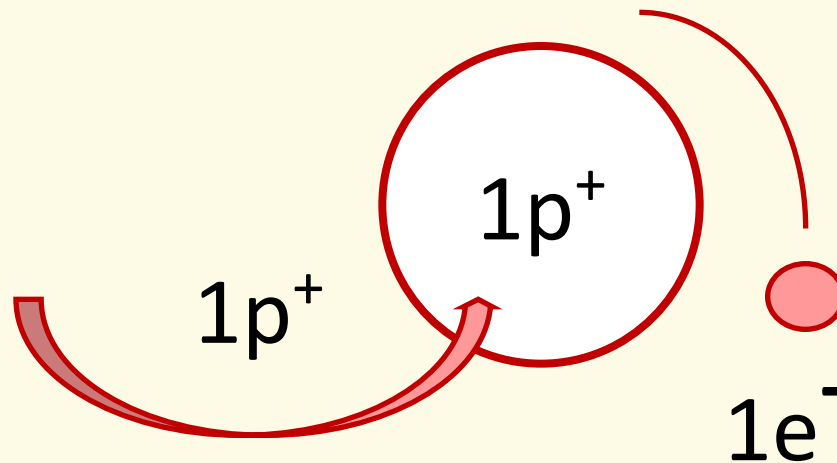
Самостоятельная работа по теме: «Строение атома».

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



Изотопы

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



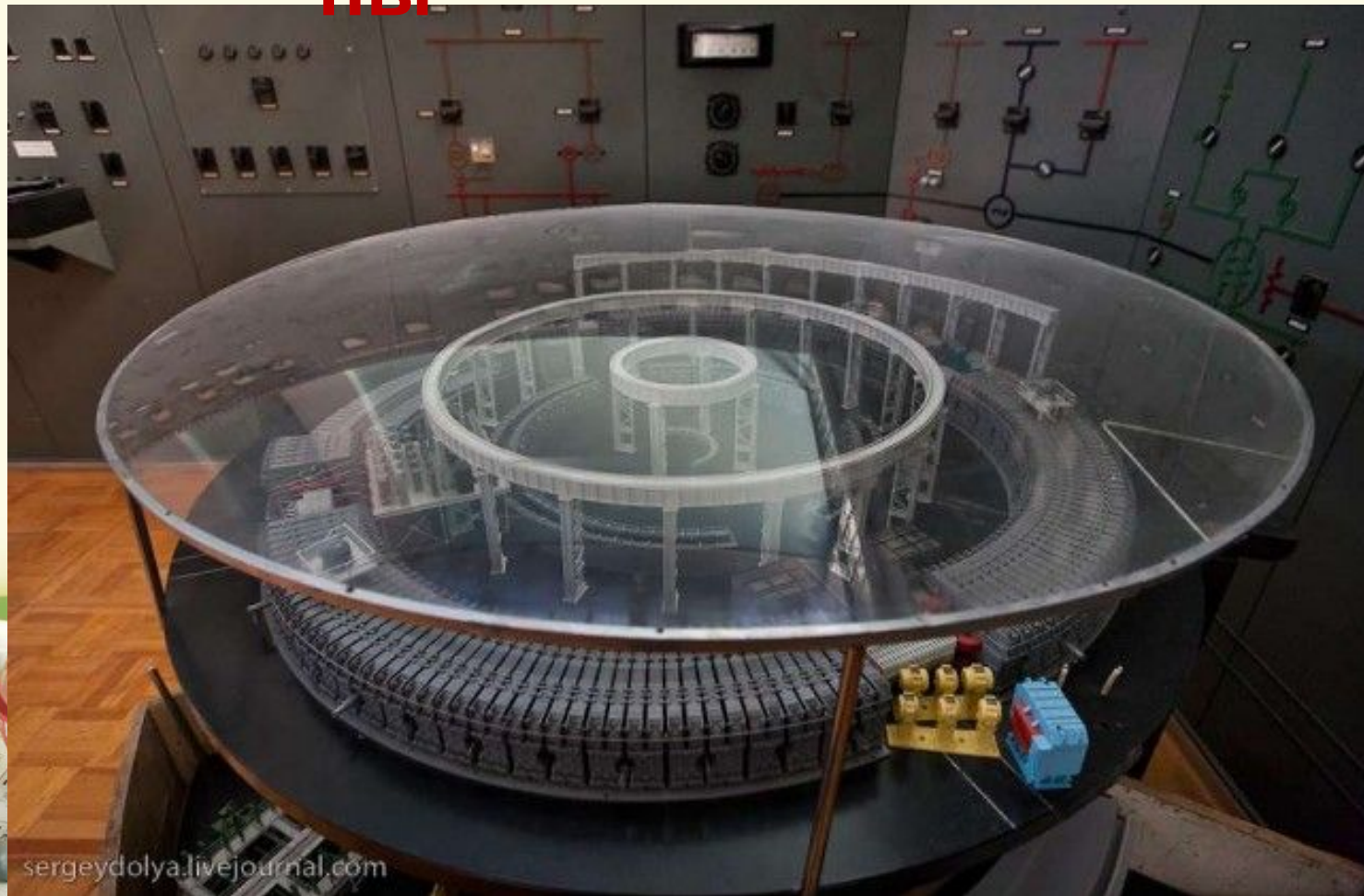
Процессы, при которых одни атомы превращаются в другие благодаря присоединению или отдаче p^+ называются **ядерными**.

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

Так были получены хим. элементы
№101 – 107.

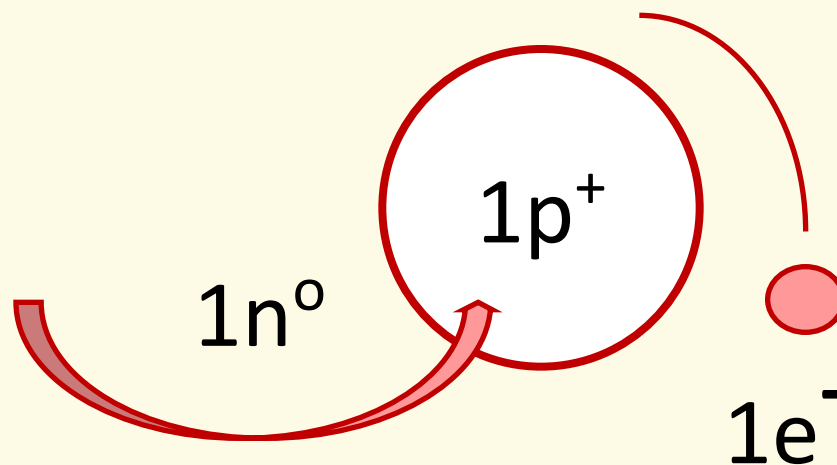


Синхрофазотро НЫ

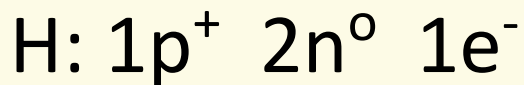
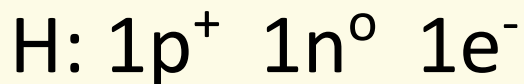
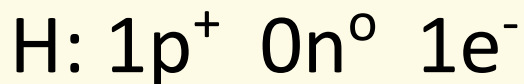


Изотопы

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** .

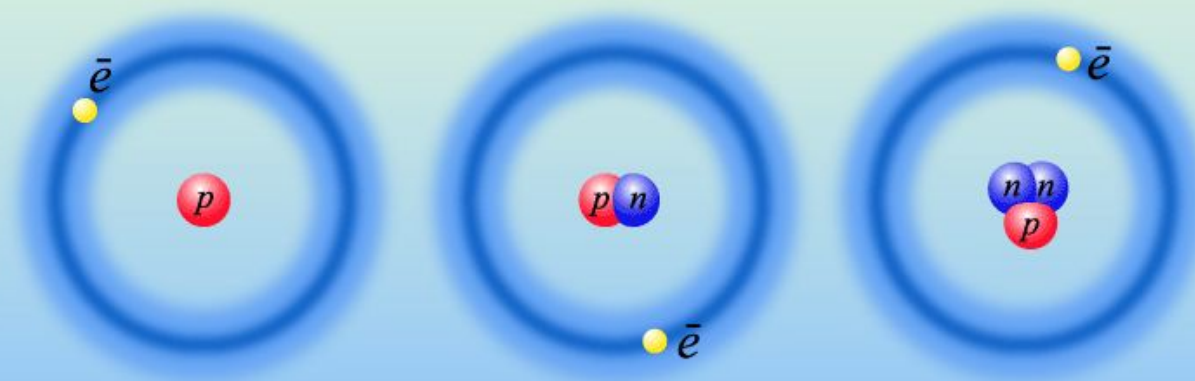


Изотопы водорода

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.

