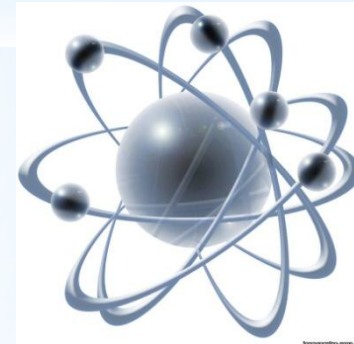


Энергия связи. Дефект масс.

9 класс



Давайте повторим:

* **ЗАКОНЧИ ФРАЗУ:**

1. В результате альфа – распада порядковый номер элемента в таблице Менделеева....., массовое число.....
2. В результате бета – распада порядковый номер элемента в таблице Менделеева, массовое число....
3. Частицу, появляющуюся вместе с электроном, в результате бета – распада назвали



* Давайте повторим:

1

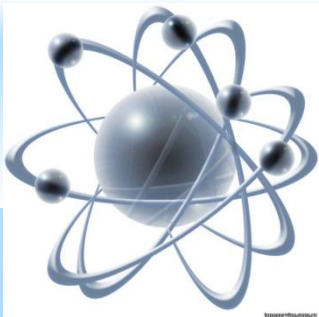
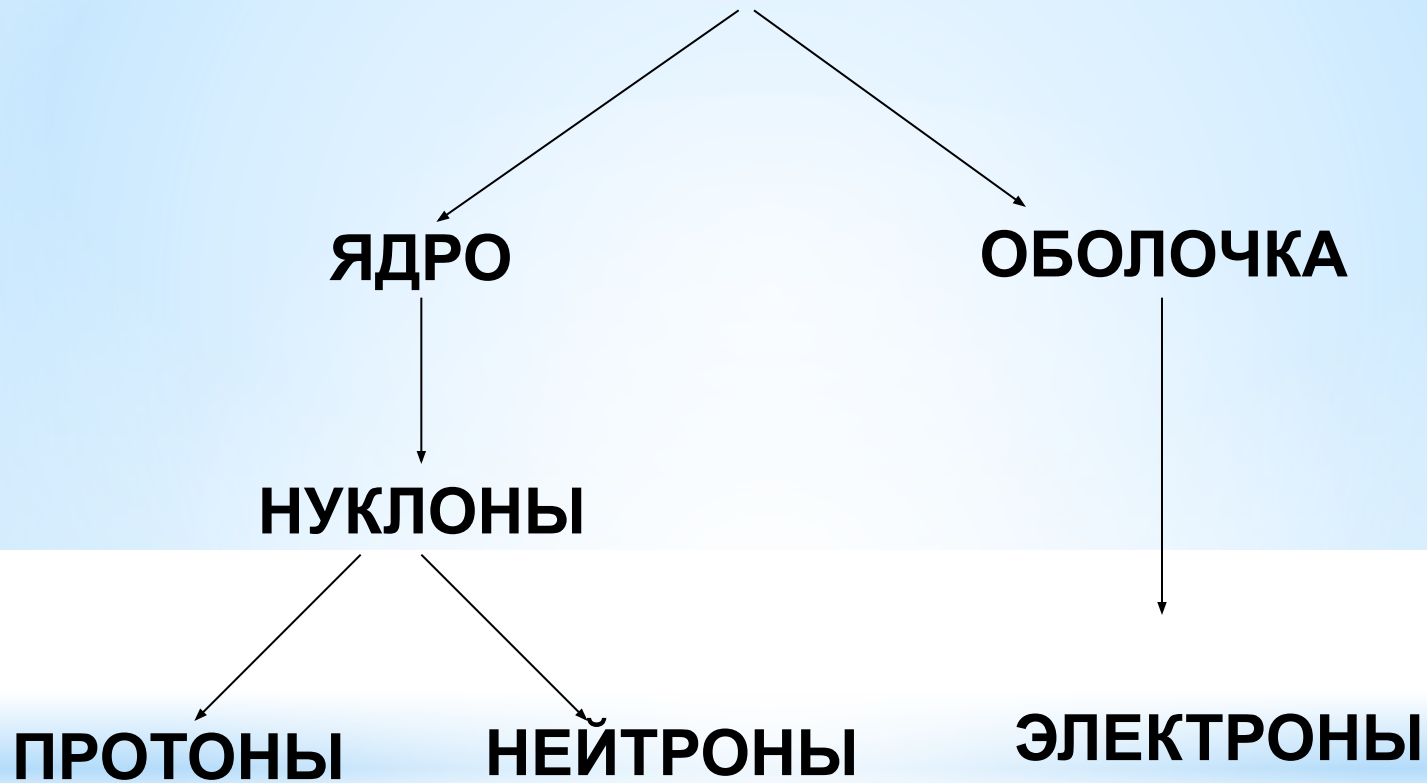
- * В результате какого радиоактивного распада плутоний Pu^{239}_{94} превращается в уран U^{235}_{92} ?
- * Какой изотоп образуется из урана U^{239}_{92} после двух бета распадов?



2

- * В результате какого радиоактивного распада натрий Na^{22}_{11} превращается в магний Mg^{22}_{12} ?
- * Написать реакции альфа - распада урана U^{238}_{92} и бета - распада свинца Pb^{209}_{82} .

* АТОМ

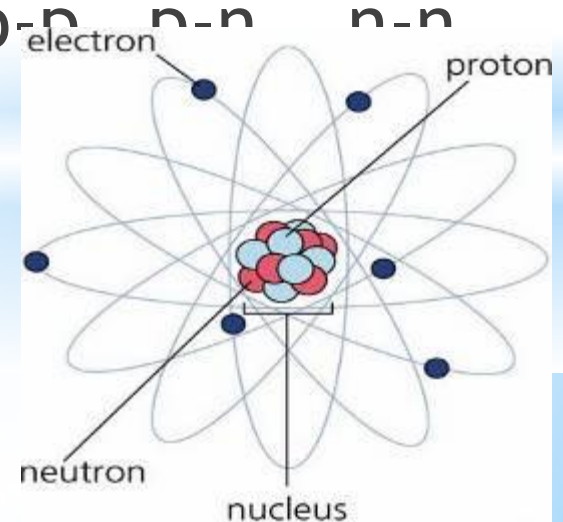
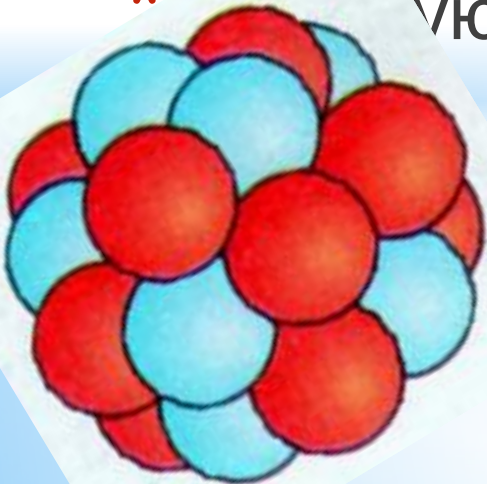


Ядерные силы (сильное взаимодействие) - силы, действующие между нуклонами в ядре и обеспечивающие существование устойчивых ядер

* Являются силами притяжения -15

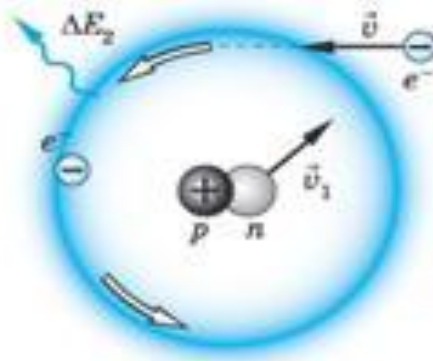
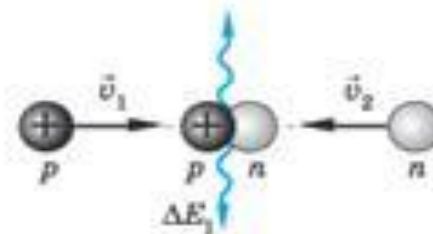
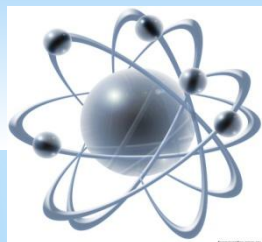
* Короткодействующие ($\sim 2 \cdot 10^{-15}$ м)

* Действуют одинаково между p-p, n-n, n-p



ЭНЕРГИЯ СВЯЗИ

- минимальная энергия, необходимая для расщепления ядра на свободные нуклоны; или энергия, выделяющаяся при слиянии свободных нуклонов в ядро.

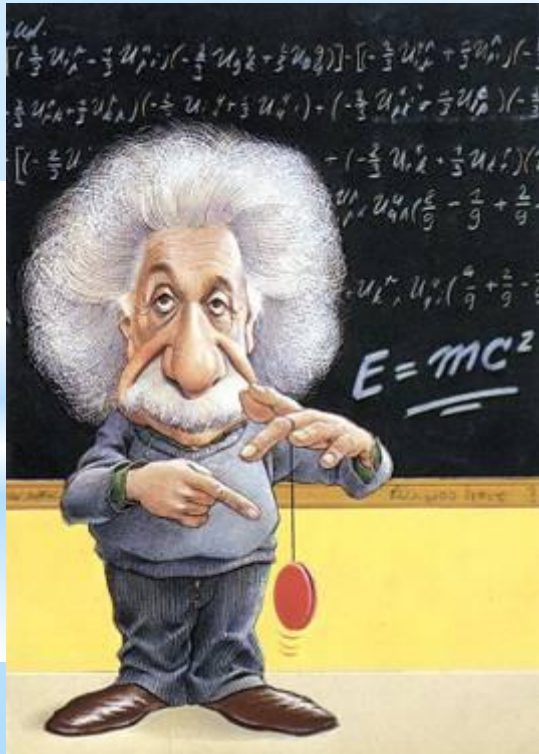


ЭНЕРГИЯ СВЯЗИ

Расчетная формула для энергии связи:

$$E = \Delta mc^2$$

(с - скорость света в вакууме)



1905 г. Открытие закона взаимосвязи массы и энергии А.Эйнштейном

ДЕФЕКТ МАСС

Масса ядра всегда меньше суммы масс свободных нуклонов.

$$M_{\text{я}} < Z \cdot m_{\text{p}} + (A - Z) \cdot m_{\text{n}}$$

Дефект масс - недостаток массы ядра по сравнению с суммой масс свободных нуклонов

Расчетная формула для дефекта масс:

$$\Delta m = (Z \cdot m_{\text{p}} + (A - Z) \cdot m_{\text{n}}) - M_{\text{я}}$$

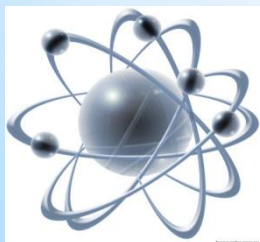
$M_{\text{я}}$ = масса ядра

m_{p} = масса свободного протона

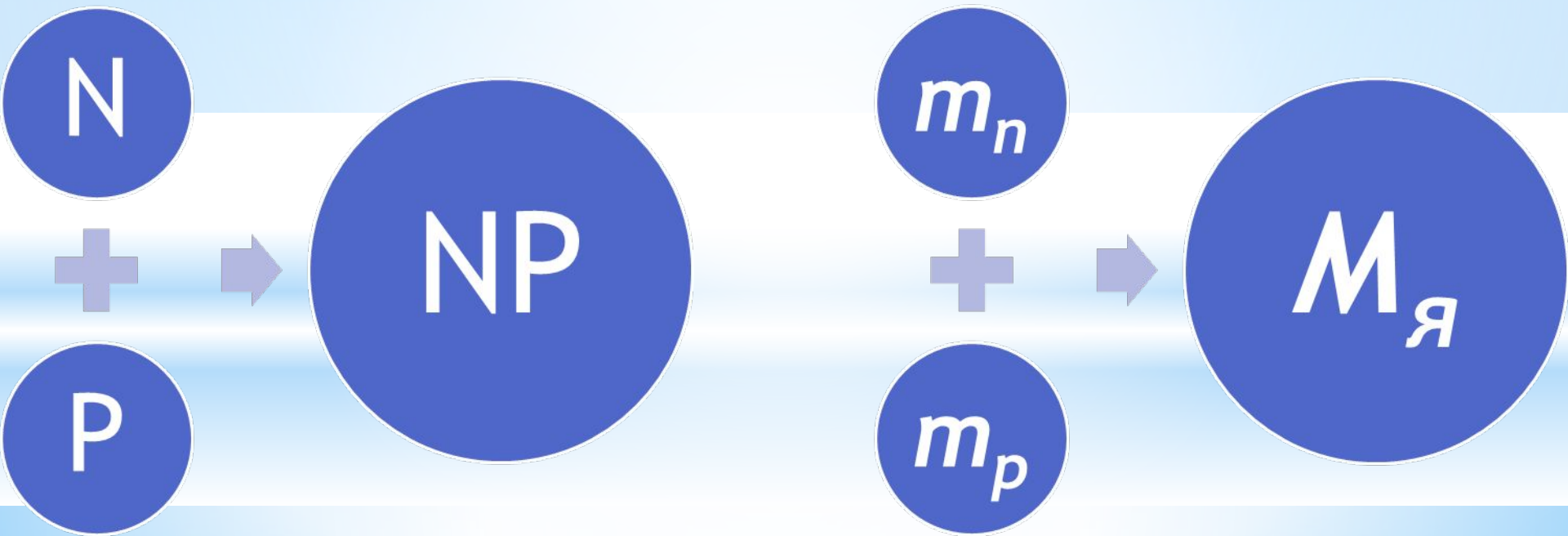
m_{n} = масса свободного нейтрона

Z = число протонов в ядре

N = число нейтронов в ядре



* *Схема дефекта масс*

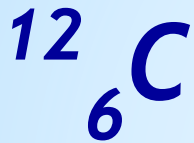


* Масса и атомный вес некоторых частиц

$$1 \text{ а.е.м.} = 1,6605 \cdot 10^{-27} \text{ кг}$$

Частица	Символ	Масса, кг	Масса в физической шкале а.е.м.
Электрон	e^{-1}_0	$9,1 \cdot 10^{-31}$	$5,486 \cdot 10^{-4}$
Протон	p^1_1	$1,6724 \cdot 10^{-27}$	1,00728
Нейтрон	n^1_0	$1,675 \cdot 10^{-27}$	1,00866
Альфа-частица	α^4_2	$6,643 \cdot 10^{-27}$	4,0028

* Определите дефект массы:



* $M_{\text{я}} = 12 \text{ а.е.м.}$

* $m_p = 1,00759 \text{ а.е.м.}$

* $m_n = 1,00897 \text{ а.е.м.}$

* $6 \cdot m_p + 6 \cdot m_n = 6 \cdot (1,00759 \text{ а.е.м.} + 1,00897 \text{ а.е.м.}) = 12,09936 \text{ а.е.м.}$

* $12 < 12,09936$

* $12,09936 - 12 = 0,09936$

* $0,09936 \text{ а.е.м.} - \text{дефект масс}$

$1 \text{ а.е.м.} = 1,6605 \cdot 10^{-27} \text{ кг}$

-27



$0,09936 \text{ а.е.м.} \cdot 1,6605 \cdot 10^{-27} \text{ кг} = 0,165 \cdot 10^{-27} \text{ кг}$

Домашнее задание:

* П.64,65

* Рассчитать дефект масс и энергию связи трития

