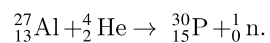


Используя таблицу масс атомных ядер, вычислите энергию, освобождающуюся при осуществлении ядерной реакции:



Массы атомных ядер

Атомный номер	Название элемента	Символ изотопа	Масса атомного ядра изотопа	
			кг	а. е. м.
—	нейтрон	${}_0^1\text{n}$	$1,6750 \cdot 10^{-27}$	1,00866
1	водород	${}_1^1\text{H}$	$1,6726 \cdot 10^{-27}$	1,00727
1	водород	${}_1^2\text{H}$	$3,3437 \cdot 10^{-27}$	2,01355
1	водород	${}_1^3\text{H}$	$5,0075 \cdot 10^{-27}$	3,01550
2	гелий	${}_2^3\text{He}$	$5,0066 \cdot 10^{-27}$	3,01493
2	гелий	${}_2^4\text{He}$	$6,6449 \cdot 10^{-27}$	4,00151
13	алюминий	${}_{13}^{27}\text{Al}$	$44,7937 \cdot 10^{-27}$	26,97441
15	фосфор	${}_{15}^{30}\text{P}$	$49,7683 \cdot 10^{-27}$	29,97008