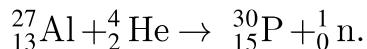


Используя таблицу масс атомных ядер, вычислите энергию, освобождающуюся при осуществлении ядерной реакции:



Массы атомных ядер

Атомный номер	Название элемента	Символ изотопа	Масса атомного ядра изотопа	
—	нейтрон	^1_0n	$1,6750 \cdot 10^{-27}$ кг	1,00866 а. е. м.
1	водород	^1_1H	$1,6726 \cdot 10^{-27}$ кг	1,00727 а. е. м.
1	водород	^2_1H	$3,3437 \cdot 10^{-27}$ кг	2,01355 а. е. м.
1	водород	^3_1H	$5,0075 \cdot 10^{-27}$ кг	3,01550 а. е. м.
2	гелий	^3_2He	$5,0066 \cdot 10^{-27}$ кг	3,01493 а. е. м.
2	гелий	^4_2He	$6,6449 \cdot 10^{-27}$ кг	4,00151 а. е. м.
13	алюминий	$^{27}_{13}\text{Al}$	$44,7937 \cdot 10^{-27}$ кг	26,97441 а. е. м.
15	фосфор	$^{30}_{15}\text{P}$	$49,7683 \cdot 10^{-27}$ кг	29,97008 а. е. м.