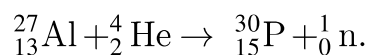


Используя таблицу масс атомных ядер, вычислите энергию, освобождающуюся при осуществлении ядерной реакции:



Массы атомных ядер

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