

Период полураспада ядер изотопа радия  $^{230}_{88}\text{Ra}$  составляет 1,5 ч. Это означает, что в препарате  $^{230}_{88}\text{Ra}$  начальной массой 1 г

- 1) за 3 часа распадется  $\frac{1}{3}$  изначально имевшихся большого числа ядер радия
- 2) примерно половина изначально имевшихся ядер радия распадется через 1,5 ч
- 3) все изначально имевшиеся ядра радия распадутся через 3 ч
- 4) за 1,5 ч массовое число каждого ядра радия уменьшится вдвое