## Задача:

Период полураспада (время, за которое разрушается половина изотопов) изотопа иттрия-90 составляет 64 часа.

- 1) За какое время распадётся ¼ всех изотопов?
- 2) Взяли 4 изотопа. С какой вероятностью через 128 часов не распадётся ни одного изотопа? А ровно 2 изотопа?

## Решение:

Из определения периода полураспада ( $\tau$ ½) количество нераспавшихся изотопов через время t будет определяться по формуле

Noct/Nucx =  $(1/2)^{t/t1/2}$ 

Видно, что за 32 часа останется всего лишь

 $Noct/Nucx = 1/2^{1/2} = 0.71$ 

от исходного количества изотопов, что уже меньше, чем требуется по условию. Чтобы рассчитать время, за которое распадётся ¼ (а останется ¾) изотопов, придётся провести дополнительные преобразования:

$$t = au_{1/2} \cdot \frac{ln \frac{N_{\text{исх}}}{N_{\text{ост}}}}{\ln 2} = 64 \text{ ч} \cdot \frac{ln \frac{4}{3}}{\ln 2} = \mathbf{26}, \mathbf{6} \text{ ч}$$

Для ответа на вторую часть задачи потребуется переформулировать понятие периода полураспада. Для отдельных частиц его можно рассматривать как время, за которое каждый отдельный изотоп распадается с вероятностью ½. Т.е. вероятность выжить через 2 периода полураспада (128 часов) для каждого отдельного изотопа составляет ¼. Чтобы определить вероятность сохранения всех 4 изотопов, нужно перемножить вероятности не распасться для каждого из них, т.е. суммарная вероятность составит (¾)<sup>4</sup> = 0,39%.

В случае распада ровно двух изотопов потребуется рассмотреть все варианты. Пронумеруем частицы цифрами от 1 до 4.

Условию соответствуют следующие варианты: распались 1 и 2, остались 3 и 4; распались 1 и 3, остались 2 и 4; распались 1 и 4, остались 2 и 3; распались 2 и 3, остались 1 и 4; распались 2 и 4, остались 1 и 3; распались 3 и 4, остались 1 и 2.

Вероятность всех этих 6 вариантов будет одинаковой и равной произведению вероятности для 2 изотопов распасться (¾ для каждого), а для 2 сохраниться (¼ для каждого).

Т.е. суммарная вероятность составит  $6 \cdot (\frac{3}{4})^2 \cdot (\frac{7}{4})^2 = 21,1\%$ .