

Образец радиоактивного полония ${}_{84}^{218}\text{Po}$ находится в закрытом сосуде, из которого откачан воздух. Ядра полония испытывают α -распад с периодом полураспада 3 мин. Определите число моль полония-218 в сосуде через 9 мин., если образец в момент его помещения в сосуд имел в своем составе $2,4 \cdot 10^{23}$ атомов полония-218.

Ответ дайте в молях.