

## *Пример задания с выбором ответа*

Капля, имевшая отрицательный заряд  $-10\text{ e}$ , при освещении потеряла четыре электрона. Каким стал заряд пылинки?

- 1)  $6\text{ e}$
- 2)  $-6\text{ e}$
- 3)  $14\text{ e}$
- 4)  $-14\text{ e}$

**Проверь себя:** Четыре ушедших с капли электрона имеют заряд, равный  $-4\text{ e}$ . Следовательно, на капле остался заряд  $-6\text{ e}$ .

**Ответ:** 2.

1. Какая частица X участвует в реакции  ${}_{25}^{55}\text{Mn} + \text{X} \rightarrow {}_0^1n + {}_{26}^{55}\text{Fe}$ ?

- 1) протон
- 2) нейtron
- 3) электрон
- 4) а-частица

**Проверь себя:** Согласно закону сохранения массового числа массовое число частицы, участвующей в реакции, равно единице.

По закону сохранения заряда зарядовое число частицы X равно единице. Этим условиям удовлетворяет протон  ${}_1^1P$ .

**Ответ:** 1.

1. Ядро атома содержит 13 нейтронов и 9 протонов. Вокруг него обращаются 8 электронов. Эта система частиц —

- 1) нейтральный атом фтора  $^{22}_9\text{F}$
- 2) ион фтора  $^{22}_9\text{F}^+$
- 3) нейтральный атом кислорода  $^{22}_8\text{O}$
- 4) ион кислорода  $^{22}_8\text{O}^+$

**Проверь себя:** Ядро рассматриваемого атома содержит 22 нуклона, т.е. его массовое число равно 22, а зарядовое число по условию задачи равно 9. Это изотоп фтора  $^{22}_9\text{F}$ .

В нейтральном атоме фтора число электронов равно числу протонов в ядре — 9. Поскольку по условию задачи вокруг ядра вращается 8 электронов, то речь идёт о положительно заряженном ионе  $^{22}_9\text{F}^+$ .

**Ответ:** 2.