РАБОЧИЙ ЛИСТ ПО ХИМИИ ПО ТЕМЕ «СТРОЕНИЕ АТОМА»

Задание 1. Из каких частиц состоит ядро атома?

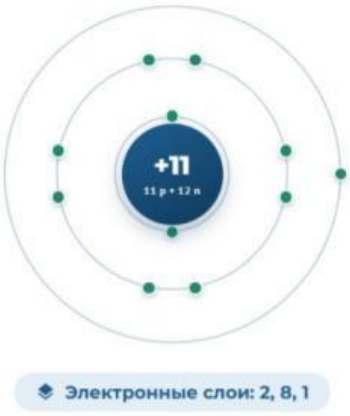
Подсказка: подумай, какие частицы имеют положительный заряд?

a) Протоны и нейтроны
b) Протоны и электроны
c) Нейтроны и электроны
d) Только электроны

Задание 2. Отметь верные утверждения. Поставь «--» или «+» рядом с каждым утверждением.

a) Электрон имеет положительный заряд
b) Нейтрон не имеет заряда
c) Число протонов в ядре равно порядковому номеру элемента
d) Атом в целом отрицательно заряжен

Задание 3. Перед тобой модель атома. Какой это химический элемент?



a) Натрий
b) Магний
c) Алюминий
d) Калий

Задание 4. Заряд ядра атома равен 17, в ядре находится 18 нейтронов. Назови элемент (название и символ), определи число электронов и относительную атомную массу.

Подсказка: используй периодическую таблицу Д. И. Менделеева – порядковый номер = заряд ядра.

Найди и напиши:

a) Элемент: название и символ: _____
b) Число электронов в атоме: _____
c) Относительная атомная масса: _____

Задание 5. Вставь пропущенные слова или выражение в правила.

a) Число протонов в атоме равно _____ элемента в периодической таблице.
b) Число электронов в атоме равно числу _____.
c) Число нейтронов = относительная атомная масса – _____.

LIVEWORKSHEETS