РАБОЧИЙ ЛИСТ ПО ТЕМЕ «СТРОЕНИЕ АТОМА»

Задание 1. Подпиши части атома. На рисунке — схема атома. Подпишите стрелочки:

1. _____ 2) _____ 3) _____ 4) _____ *Слова для справок: ядро, протон, нейтрон, электрон.*

Задание 2. Допиши предложение. Положительно заряженная частица в ядре — это _____. Частица без заряда — это _____. Отрицательно заряженная частица — это _____.

Задание 3. Выбери правильный ответ (обведи букву).

1. Где находятся протоны? а) на орбитали б) в ядре в) вне атома
2. Какой заряд у нейтрона? а) «+» б) «–» в) заряда нет
3. Что движется вокруг ядра? а) протоны б) нейтроны в) электроны
4. Сколько зарядов у ядра в целом? а) положительный б) отрицательный в) никакого

Задание 4. Найди и исправь ошибки. В тексте три ошибки — зачеркни неверное слово и напиши верное сверху. «Электроны находятся в ядре атома. Протоны имеют отрицательный заряд. Нейтроны не имеют заряда, и они движутся вокруг ядра.»

Задание 5. Верно или неверно? (поставь «+» или «–») __ Атом в целом нейтрален. __ Число протонов равно числу электронов. __ Электроны тяжелее протонов. __ Нейтроны находятся в ядре. __ Орбиталь — это путь электрона вокруг ядра.

Задание 6. Собери атом. Дано: в ядре 3 протона и 4 нейтрона. а) Сколько электронов в нейтральном атоме? Ответ: _____ б) Начерти схему этого атома: обозначь ядро и нарисуй электроны на орбитали.

Задание 7. Сосчитай. В атоме 11 протонов и 12 нейтронов. а) Сколько электронов в этом атоме? Ответ: _____ б) Сколько всего частиц в ядре? Ответ: _____

Задание 8. Подумай и объясни. Атом потерял один электрон. Каким стал его заряд — положительным или отрицательным? Почему?

_____

LIVEWORKSHEETS

Задание 9. Приведи пример. Назови химический элемент, в ядре атома которого всего 1 протон: _____

LIVEWORKSHEETS