В – 1

1. Каково строение ядра атома азота (7N15)?

а) 7 протонов, 8 электронов; б) 7 протонов, 8 нейтронов;

в) 7 протонов, 15 нейтронов; г) 7 нейтронов, 8 электронов.

1. Атом урана содержит 92 протона и 91 электрон. Заряжен ли этот атом?

а) заряжен положительно; б) заряжен отрицательно; в) атом электрически нейтрален.

1. В ядре атома бора 11 частиц. Из них 6 нейтронов. Сколько электронов имеет атом в нейтральном состоянии? Сколько протонов?

а) 11 электронов и 5 протонов; б) 5 электронов и 11 протонов;

в ) 6 электронов и 5 протонов; г) 5 электронов и 5 протонов;

д) 5 электронов и 6 протонов.

1. Атом нейтрален тогда, когда число протонов…

а) равно числу нейтронов; б) меньше числа электронов; в) равно числу электронов,

г) больше числа электронов, д) больше числа нейтронов.

В – 2

1. Каково строение ядра атома калия (19К39)?

а) 19 протонов, 20 электронов; б) 19 протонов, 39 нейтронов;

в) 19 протонов, 20 нейтронов; г) 19 нейтронов, 20 электронов.

1. От атома железа отделился один электрон. Зарядился ли при этом атом?

а) атом стал положительным ионом; б) атом стал отрицательным ионом;

в) атом остался нейтральным.

1. В ядре атома азота 14 частиц. Из них 7 протонов. Сколько электронов имеет атом в нейтральном состоянии? Сколько нейтронов?

а) 7 электронов и 14 нейтронов; б) 7 электронов и 7 нейтронов;

в) 14 электронов и 7 нейтронов; г) 21 электронов и7 нейтронов;

д) 7 электронов и 21 нейтрон.

1. Атом представляет собой положительный ион тогда, когда число протонов…

а) равно числу нейтронов; б) меньше числа электронов; в) равно числу электронов,

г) больше числа электронов, д) больше числа нейтронов.

В – 1

1. Каково строение ядра атома азота (7N15)?

а) 7 протонов, 8 электронов; б) 7 протонов, 8 нейтронов;

в) 7 протонов, 15 нейтронов; г) 7 нейтронов, 8 электронов.

1. Атом урана содержит 92 протона и 91 электрон. Заряжен ли этот атом?

а) заряжен положительно; б) заряжен отрицательно; в) атом электрически нейтрален.

1. В ядре атома бора 11 частиц. Из них 6 нейтронов. Сколько электронов имеет атом в нейтральном состоянии? Сколько протонов?

а) 11 электронов и 5 протонов; б) 5 электронов и 11 протонов;

в ) 6 электронов и 5 протонов; г) 5 электронов и 5 протонов;

д) 5 электронов и 6 протонов.

1. Атом нейтрален тогда, когда число протонов…

а) равно числу нейтронов; б) меньше числа электронов; в) равно числу электронов,

г) больше числа электронов, д) больше числа нейтронов.

В – 2

1. Каково строение ядра атома калия (19К39)?

а) 19 протонов, 20 электронов; б) 19 протонов, 39 нейтронов;

в) 19 протонов, 20 нейтронов; г) 19 нейтронов, 20 электронов.

1. От атома железа отделился один электрон. Зарядился ли при этом атом?

а) атом стал положительным ионом; б) атом стал отрицательным ионом;

в) атом остался нейтральным.

1. В ядре атома азота 14 частиц. Из них 7 протонов. Сколько электронов имеет атом в нейтральном состоянии? Сколько нейтронов?

а) 7 электронов и 14 нейтронов; б) 7 электронов и 7 нейтронов;

в) 14 электронов и 7 нейтронов; г) 21 электронов и7 нейтронов;

д) 7 электронов и 21 нейтрон.

1. Атом представляет собой положительный ион тогда, когда число протонов…

а) равно числу нейтронов; б) меньше числа электронов; в) равно числу электронов,

г) больше числа электронов, д) больше числа нейтронов.