Т е с т . Состав атома. Физический смысл порядкового номера элемента, номера группы и номера периода.

1. Атомы образуются из следующих элементарных частиц:
а) протонов; б) протонов и нейтронов;
в) протонов и электронов; г) нейтронов, протонов и электронов.

2. Номер группы периодической системы химических элементов указывает на:
а) заряд ядра; б) число валентных электронов;
в) число энергетических уровней; г) число нейтронов.

3. Заряд ядра атома натрия равен:
а) +11; б) +1; в) +23; г) +3.

4. Ядро атома образуется из следующих элементарных частиц:
а) протонов; б) протонов и нейтронов;
в) протонов и электронов; г) нейтронов, протонов и электронов.

5. При вычитании из числа, показывающего атомную массу элемента, числа, показывающего заряд ядра атома элемента, мы получаем число:
а) протонов в ядре; б) нейтронов в ядре;
в) общее число электронов в атоме; г) число валентных электронов.

6. В атоме брома число энергетических уровней равно:
а) 7; б) 4; в) 35; г) 5.

7. Протон, нейтрон и электрон имеют заряды соответственно:
а) +1, 0, –1; б) –1, +1, 0; в) –1, 0, +1; г) +1, –1, 0.

8. Номер периода периодической системы химических элементов указывает на:
а) заряд ядра; б) число валентных электронов;
в) число энергетических уровней; г) число нейтронов.

9. Сколько электронов содержит внешний энергетический уровень атома азота?
а) 2; б) 5; в) 7; г) 14.

10. Основная масса атома сосредоточена в:
а) ядре; б) электронном облаке; в) протонах; г) нейтронах.