

ГИА

А1: Строение атомов
первых 20 химических
элементов ПСХЭ

Учитель: Грачёва
Ирина

Класс: 9

Александровна

• 1. Заряд ядра атома равен числу:

• протонов



• Электронов во внешнем электронном

слое
• нейтронов

• Энергетических уровней

• 2. Число протонов в атоме равно:

• Числу электронов

• Относительной атомной массе

• Числу нейтронов

• Заполненных электронных слоёв

- 3. Какое количество нейтронов содержит ядро атома $^{37}_{17}\text{Cl}$:

• 54

• 20

• 37

• 17



• 4. Какое количество электронов содержит атом фосфора?

• 31

• 16

• 15

• 5



- 5. Число заполненных электронных слоёв в атоме равно:

• Порядковому номеру элемента

• Номеру группы

• Заряду ядра атома

• Номеру периода



- 6. Для элементов главных подгрупп число электронов во внешнем электронном слое атома равно:

• Числу нейтронов

• Номеру периода

• Заряду ядра атома

• Номеру группы



- 7. Атомы химических элементов одной главной подгруппы имеют:

- Одинаковые радиусы атомов

- Одинаковые заряды ядер атомов

- Одинаковое число валентных

- электронов
- Одинаковую электроотрицательность



• 8. Атомы азота и фтора имеют одинаковое:

• Значение радиусов атомов

• Значение зарядов ядер атомов

• Число электронов во внешнем электронном слое

• Число заполненных электронных слоёв

- 9. Порядковый номер химического элемента равен:

• Заряду ядра атома

• Атомной массе

• Число нейтронов в ядре атома

• Число валентных электронов атома

- 10. Атомы углерода и кремния имеют одинаковое:

• Число нейтронов в ядре атома

• Значение относительной атомной

• ~~массы~~
• Протонов в ядре атома

• Число валентных электронов



- 11. Схема распределения электронов по электронным слоям 2; 8; 7; соответствует атому:

• хлора



• фтора

• кислорода

• серы

- 12. Схема распределения электронов по электронным слоям 2; 8; 3; соответствует атому:

-

• магния	
• алюминия	●
• кремния	
• фосфора	

- 13. У химических элементов одной главной подгруппы одинаковое число:

• Нейтронов в ядре

• Протонов в ядре

• Валентных электронов



• Электронов в атоме

- 14. У атомов $^{23}_{11}\text{Na}$ и $^{24}_{12}\text{Mg}$ одинаковое число:

• Нейтронов в ядре атома

• Протонов в ядре атома

• Валентных электронов

• Электронов в атоме

- 15. В атоме фосфора число заполняющихся электронных слоёв равно:

• 5

• 2

• 3

• 4

- 16. В атоме кремния распределение электронов по электронным слоям соответствует ряду чисел:

• 2; 8; 2

• 2; 4

• 4; 8; 2

• 2; 8; 4



Анализ работы с тестом