

*Периодическая система химических  
элементов Д.И.Менделеева и  
строение атома*

**Пособие для контроля и  
самоконтроля знаний  
8 класс**

Продолжить предложение:

---

- **Период элементов – это...**

Продолжить предложение:

---

- **Период элементов – это горизонтальный ряд элементов, расположенных в порядке возрастания их порядковых номеров. Период элементов (кроме первого) начинается щелочным металлом и заканчивается инертным элементом**

Продолжить предложение:

---

- **К щелочным металлам относятся**  
...

Продолжить предложение:

---

- К щелочным металлам относятся литий, натрий, калий, рубидий, цезий, франций

Продолжить предложение:

---

- **К инертным элементам относятся...**

Продолжить предложение:

---

- К инертным элементам относятся гелий, неон, аргон, криптон, ксенон и радон

Продолжить предложение:

---

- **Малый период- это...**



Продолжить предложение:

---

- **Малый период- это период, включающий в себя не более 8 элементов**

Продолжить предложение:

---

- **Малыми являются периоды с номерами ...**

Продолжить предложение:

---

- **Малыми являются периоды с номерами 1,2,3**

Продолжить предложение:

---

- **Большой период – это ...**

Продолжить предложение:

---

- **Большой период – это период, включающий в себя более 8 элементов**

Продолжить предложение:

---

- **Большими периодами являются периоды с номерами...**

Продолжить предложение:

---

- **Большими периодами являются периоды с номерами 4,5,6,7. 7 период является неоконченным**

Продолжить предложение:

---

- **Группа элементов – это...**



Продолжить предложение:

---

- **Группа элементов – это вертикальный ряд элементов, расположенных в порядке возрастания порядковых номеров**

Продолжить предложение:

---

- **Главная подгруппа (A подгруппа) - это...**

Продолжить предложение:

---

- **Главная подгруппа (А подгруппа) – это часть группы, которая включает в себя элементы как малых, так и больших периодов**

Продолжить предложение:

---

- **Побочная подгруппа (Б подгруппа)–  
это ...**

Продолжить предложение:

---

- Побочная подгруппа (Б подгруппа)– это часть группы, которая включает в себя элементы *только больших периодов*

Продолжить предложение:

---

- **Номер периода соответствует ...**

Продолжить предложение:

---

- **Номер периода соответствует числу электронных слоёв (энергетических уровней) в атоме элемента.**

Продолжить предложение:

---

- **Номер группы элемента соответствует ...**



Продолжить предложение:

---

- **Номер группы элемента соответствует числу электронов внешнего электронного слоя атома, если элемент находится в главной подгруппе**

Продолжить предложение:

---

- **Порядковый номер элемента соответствует ...**

Продолжить предложение:

---

- **Порядковый номер элемента соответствует числу протонов в ядре атома, заряду ядра атома, общему числу электронов в атоме**

Продолжить предложение:

---

- **Массовое число элемента – это...**

Продолжить предложение:

---

- **Массовое число элемента – это сумма протонов и нейтронов ядра атома**

Продолжить предложение:

---

- **Для определения массового числа элемента по таблице Д.И. Менделеева нужно...**

Продолжить предложение:

---

- Для определения массового числа элемента по таблице Д.И. Менделеева нужно **относительную атомную массу элемента округлить до целого числа**

Продолжить предложение:

---

- **Число протонов в ядре равно...**



Продолжить предложение:

---

- **Число протонов в ядре равно  
порядковому номеру элемента**

Продолжить предложение:

---

- **Число нейтронов в ядре равно...**

Продолжить предложение:

---

- **Число нейтронов ядре равно разности между массовым числом и порядковым номером элемента**

Продолжить предложение:

---

- **Общее число электронов в атоме равно...**

Продолжить предложение:

---

- **Общее число электронов в атоме равно **порядковому номеру** элемента**

Продолжить предложение:

---

- **Число электронных слоёв в атоме равно...**

Продолжить предложение:

---

- **Число электронных слоёв в атоме равно номеру периода, в котором находится элемент**

Продолжить предложение:

---

- **Число электронов внешнего электронного слоя атома *элемента главной подгруппы* равно...**



Продолжить предложение:

---

- Число электронов внешнего электронного слоя атома *элемента главной подгруппы* равно **номеру группы элемента**