

Виконайте письмові завдання (повторення) «Спіймай помилку» : виявіть невірні твердження та виправте помилку

1. Електрон в атомі має місце, яке можна визначити.
2. Число енергетичних рівнів в атомі дорівнює номеру групи, в якій він розташований.
3. Максимально можлива кількість електронів на 2 енергетичному рівні дорівнює 10.
4. На I та II енергетичних рівнях міститься однакова кількість електронів.
5. Завершений рівень містить максимальну кількість електронних підрівнів (s, p, d, f)
6. В утворенні хімічного зв'язку приймають участь електрони зовнішнього енергетичного рівня.

«Завдання на засипку»

- Знайдіть в таблиці Менделєєва елемент № 18.
- Вкажіть загальну кількість його електронів.
- Скільки енергетичних рівнів є в атомі Ar?
- Скільки електронів може вмістити III рівень?
- Чи можемо ми вважати, що III рівень в Ar завершений?

Пройдіть тестування

<https://vseosvita.ua/test/start/cgq356>