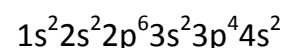
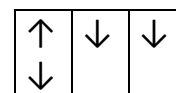
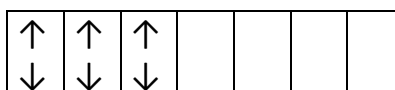
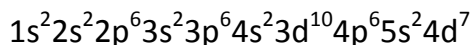
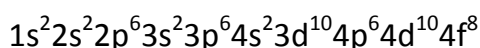
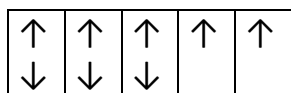


«Строение атома. Химическая связь»

1. В чем состоит различие в электронных конфигурациях атомов элементов главных и побочных подгрупп периодической системы? Приведите несколько примеров.

2. Напишите электронные формулы для: Ag, Pb, Cr⁺⁶ (окисленная форма атома!), Te⁻² (восстановленная форма атома!).

3. Найдите в следующих записях ошибку, обоснуйте свой выбор и исправьте её:



4. Сколько электронов содержится на валентном уровне следующих атомов: S, As, Cr? Охарактеризовать каждый из этих электронов четырьмя квантовыми числами.

5. Рассчитайте с помощью формул максимальное количество атомных орбиталей для: 3 энергетического уровня, 5d-подуровня, 5 энергетического уровня, 3p-подуровня.

Рассчитайте с помощью формул максимальное количество электронов на: 4s-подуровне, 2 энергетическом уровне, 3d-подуровне.

6. Приведите по два примера следующих химических связей в соединениях (рассмотренные на занятиях использовать нельзя) с пояснением своего выбора: ионная связь, ковалентная неполярная связь, водородная связь, ковалентная полярная связь, донорно-акцепторная связь.