

Завдання до самостійної роботи з лекції

- 1.Що спільного є в будові атомів берилію, магнію і кальцію?
- 2.Як впливає будова зовнішніх електронних оболонок елементів на їх хімічні властивості?
- 3.Яка особливість актиноїдів та лантаноїдів?
4. Перелічте квантові числа, що характеризують атомні орбіталі та поясніть їх фізичний зміст.
- 5.В чому полягає відмінність головних і побічних підгруп однієї групи?
- 6.Напишіть не менш як 6 формул солей, до складу яких входять тільки елементи з другого періоду.
- 7.Три елементи А, Б і В належать до того самого періоду, що й елемент, найпоширеніший у земній корі. Вища валентність елемента А за киснем така сама, як і його валентність за воднем. Елемент Б – неметал. З елементом А він утворює сполуку, в якій на один атом елемента А припадає чотири елемента Б. Елемент В енергійно реагує з елементом Б, утворюючи сполуку ВВ. Які елементи позначені буквами А, Б, В?
- 9.Елементи А і Б належать до І групи, а елемент Б – до VII групи. Сполука елементів А з В розчиняється у воді і забарвлює колір у фіолетовий колір, а сполука елементів Б і В – білого кольору і не розчиняється у воді і в кислотах. Які елементи позначено через А, Б і В?