

1. Укажіть порядкові номери елементів, що належать до одного періоду:
А 20, 30, 38 Б 19, 20, 29
В 7, 8, 16 Г 9, 17, 35
2. Укажіть символи хімічних елементів однієї групи й однієї підгрупи Періодичної системи Д. І. Менделєєва:
А S, O, Te Б S, Se, Cr
В Cr, Se, Mo Г S, O, Cr
3. Укажіть символи хімічних елементів малого періоду Періодичної системи Д. І. Менделєєва:
А Ti, Cr, Fe Б Na, K, Rb
В Si, Ti, Pb Г Na, P, Cl
4. Укажіть групу речовин, яка містить лише інертні елементи:
А He, Ni, Co, Ne Б Xe, Ne, He, Kr
В Ag, Br₂, I₂, Rn Г F₂, Cl₂, Br₂, I₂
5. Укажіть елемент, який утворює просту речовину молекулярної будови:
А Магній Б Алюміній
В Флуор Г Калій
6. Розташуйте елементи в порядку посилення їх металічного характеру:
А Магній Б Алюміній
В Натрій Г Силіцій
7. Розташуйте елементи в порядку послаблення їх неметалічного характеру:
А Бром Б Флуор
В Йод Г Хлор
8. Укажіть найактивніший металічний та найактивніший неметалічний елементи 3 періоду:
А Купрум, Бром Б Літій, Флуор
В Натрій, Аргон Г Натрій, Хлор
9. Д. І. Менделєєв передбачив існування у природі невідомих на той час хімічних елементів та описав їх властивості. Вчений назвав їх Екаалюмінієм, Екасиліцієм та Екабором. Всі три елементи було відкрито ще за життя Д. І. Менделєєва. Укажіть сучасні назви цих елементів.
А Скандій, Галій, Германій
Б Хром, Селен, Ванадій
В Ферум, Купрум, Рубідій
Г Силіцій, Бор, Алюміній
10. Визначте хімічний елемент, формула сполуки якого з Гідрогеном EH_2
А Бром Б Сульфур В Йод Г Хлор