

Контрольна робота
з теми «Будова атома. Періодичний закон і Періодична система хімічних елементів. Хімічний зв'язок і будова речовини» 8 клас

- 1 . Укажіть частинки, які входять до складу атома:
2. Визначте елемент, електронна формула якого має вигляд $1s^2 2s^2 2p^5$
3. Укажіть номери груп, у яких знаходяться елементи Na, Cu, Cl:
4. Укажіть формулу речовини, у молекулі якої хімічний зв'язок утворився за рахунок трьох спільних електронних пар
5. Укажіть тип зв'язку, що утворений атомами з однаковою електронегативністю
6. Укажіть тип кристалічної ґратки кухонної солі
7. Установіть відповідність між формулою речовини та кількістю хімічних зв'язків в її молекулі

Формула речовини	Кількість хімічних зв'язків
А. N_2	1. чотири
Б. O_2	2. два
В. CH_4	3. три
Г. H_2	4. один