**Хімічний зв'язок. 11кл. 2022-2023н.р. ІІ варіант**

**У завданнях №1-6 одна правильна відповідь. (3 бали)**

1. Найактивніший металічний елемент: *а) Mg б) Na в) K г) Rb*

2. Радіус атома найменший у: *а) S б) Mg в) Si г) Na*

3. Найбільша електронегативність у: *а) Se б) S в) Te г) O*

4. Речовина з йонною кристалічною граткою: а)цукор б)сухий лід в)графіт г) кухонна сіль

5. Найлегше віддає валентні електрони: *а) S б) Na в) Si г) K*

6. Ковалентний полярний зв'язок: а) I2 б) NaCl в) КBr г)НF

7. Із даного переліку P4, NaCl, N2, H2S, NО2 виберіть речовини, які гарно розчиняються у воді, який тип хімічного зв’язку у цих сполуках? **(1 бал)**

8.Поясніть з точки зору будови атому, чому Флуор не може мати найвищу валентність VIІ? Скільки зв’язків він може утворювати за обмінним механізмом? ? Запропонуйте речовини, утворені Флуором з різним типом хімічного зв’язку. **(3 бали)**

9. Масова частка елементу Е у сполуці ЕН3 дорівнює 82,35%. Знайдіть речовину ЕН3. Укажіть тип хімічного зв’язку і тип кристалічної гратки. Запрогнозуйте фізичні властивості речовини (речовина летка чи ні, легкоплавка чи тугоплавка, її розчинність у воді). Запропонуйте для елементу Е формулу кристалічної тугоплавкої сполуки, розчин якої буде гарно проводити електричний струм.

**(3 бали)**

10. Запропонуйте два способи, як розпізнати два білих порошка: силікатний пісок SiО2 і натрій оксид. **(2 бали)**