



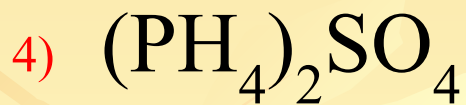
**Вопрос № 4 Химическая связь,
кристаллические решётки.**

11 класс

Проверяемые элементы содержания

- *Ковалентная химическая связь, её разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь.*
- *Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Тип кристаллической решётки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения*

Выберите соединения с ионной кристаллической решёткой:



Из предложенного перечня выберите два соединения в которых одна из ковалентных связей образована по донорно-акцепторному механизму.

- 1) CO
- 2) CH₄
- 3) HF
- 4) PH₄Cl
- 5) H₂O

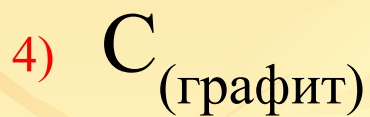
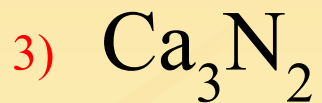
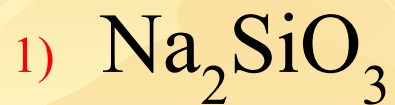
Из предложенного перечня выберите два атома между которыми образуется ковалентная полярная связь.

- 1) P
- 2) S
- 3) Na
- 4) K
- 5) Ca

Из предложенного перечня выбрать два соединения, в которых присутствует ковалентная полярная связь

- 1) LiCl
- 2) K_2SO_4
- 3) NaH
- 4) N_2
- 5) H_2O

Выберите два соединения с атомной кристаллической решёткой:



Вещества с молекулярной кристаллической решёткой:

- 1) тугоплавкие
- 2) пластичные
- 3) легкоплавкие
- 4) электропроводные
- 5) летучие