

Г

ГИА

Вопрос А3

Химическая связь

Автор: Грачёва
Ирина

Класс: 9

Александровна

- 1. Какое из указанных веществ имеет ковалентную полярную связь?

• NaCl

• H₂S

• H₂

• CaCl₂



- 2. Какое из указанных веществ имеет ковалентную неполярную связь?



- 3. Какое из указанных веществ имеет ионную связь?

• HCl

• Cl₂

• NaCl

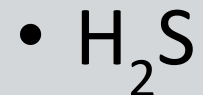
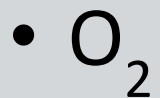


• CO₂

- 4. Какое из указанных веществ имеет ионную связь?



- 5. Какое из указанных веществ имеет ковалентную неполярную связь?



- 6. Какое из указанных веществ имеет металлическую связь?



- 7. Одинаковый вид химической связи имеют хлороводород и:

• Хлор

• Хлорид натрия

• Вода

• Водород



- 8. Одинаковый вид химической связи имеют оксид калия и:

• Сероводород

• Сульфид натрия

• Натрий

• Оксид серы (IV)

- 9. Веществами с ионной и ковалентной неполярной связью являются, соответственно:

• Водород и хлор

• Хлорид натрия и хлор

• Вода и магний

• Хлорид меди (II) и хлороводород



- 10. Веществами с ионной и ковалентной неполярной связью являются, соответственно:

• Сероводород и водород

• Оксид калия и кислород

• Аммиак и алюминий

• Оксид серы (IV) и хлор



- 11. Веществами с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются, соответственно:

• Кислород и водород

• Вода и хлороводород

• Сероводород и водород

• Вода и хлорид натрия



- 12. Веществами с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются, соответственно:

• Фтор и хлорид калия

• Водород и хлор

• Сера и водород

• Вода и кислород



- 13. Ионная связь характерна для каждого из двух веществ:

• Хлорид калия и хлороводород

• Хлорид натрия и оксид углерода (IV)

• Оксид лития и хлор

• Хлорид бария и оксид натрия



- 14. Ионная связь характерна для каждого из двух веществ:

• Оксид натрия и аммиак

• Сульфид калия и оксид серы (IV)

• Оксид лития и хлор

• Фторид кальция и сульфид натрия



• 15. Какой вид химической связи в молекуле аммиака?

• Ковалентная полярная

• Ковалентная неполярная

• Ионная

• Металлическая

• 16. Какой вид химической связи в молекуле сероводорода?

• Ковалентная полярная

• Ковалентная неполярная

• Ионная

• Металлическая

Анализ работы с тестом