

Тема: Йонний, ковалентний, металічний та водневий зв'язки

1. Укажіть ряд формул, де містяться тільки йонні сполуки.

A KCl, HCl, CO₂, MgS

Б NaOH, Al₂(SO₄)₃, FeS, KCl

В Na₂O, ZnBr₂, H₂S, SO₃

Г SO₂, NaNO₃, NO₂, Mg₃N₂

2. Виберіть з-поміж наведених формул речовин йонні сполуки:

Ba(OH)₂, H₂SO₄, ZnCl₂, KNO₃, H₂S, SO₂, ZnO, CH₄, Al₂S₃, Na₂SO₄, C₂H₆, FeCl₃, NaOH, H₂O.

--	--	--	--	--	--	--	--

3. Розташуйте йони на категорії:

Катіони:

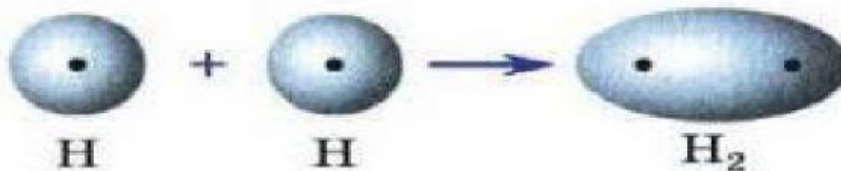
Аніони:

Fe²⁺, SO₄²⁻, Al³⁺, NO₃⁻, S²⁻, Ca²⁺, Li⁺, Cl⁻, H⁺, Ag⁺.

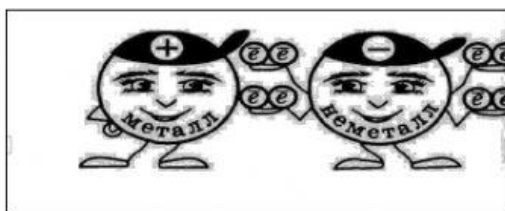
4. Впишіть пропущене слово:

... - заряджені частинки, на які перетворюються атоми, коли віддають або приєднують електрони.

5. Укажіть вид хімічного зв'язку, який зображений на рисунку:



6. Укажіть вид зв'язку, що зображений на рисунку:



7. Укажіть сполуку з неполярним ковалентним зв'язком.

А NaCl Б CS₂ В NH₃ Г Br₂

8. Укажіть сполуку з полярним ковалентним зв'язком.

А NaBr Б H₂O В KCl Г Cl₂

9. Які формули відповідають речовинам, молекули яких здатні сполучатися водневими зв'язками:

CO₂, NH₃, SCl₄, CH₃OH, H₂SO₄, H₂, O₃?

10. Установіть відповідність між формулами та видами хімічного зв'язку:

Формули

А. HCl

Б. N₂

В. KCl

Г. H₂O

Д. Al

Види хімічного зв'язку

1. Йонний

2. Металічний

3. Ковалентний полярний

4. Ковалентний неполярний

5. Водневий