**Семестрова контрольна робота (І семестр) 9 клас**

**Варіант 1**

1. Навести власні приклади реакцій двох солей, що є електролітами, та двох солей, що не піддаються дисоціації.
2. Вкажіть продукти реакції термічного розкладу залізного купоросу.
3. Складіть молекулярні та йонні рівняння для таких схем:

а) KOH + H2SO4 → б) Na2CO3 + HCl → в) К2S +HNO3 →

1. Наведіть молекулярне та повне йонне рівняння до схеми:

Pb2+ + CO32- → PbCO3 ↓

5. Визначте ступені окиснення у сполуках: Li2O, ZnI2, O3, MgSO4, Mg3N2, Ca(NO3)2, MgSiO3, NH4OH, NaBr, NH3, KBr, XeO4.

6. Змішали 250 г розчину з масовою часткою речовини 25 % та 400 г розчину з масовою часткою тієї самої речовини 10%. Розчин з якою масовою часткою речовини утворився?

7. Обчисліть молярну концентрацію калій гідроксиду, у 750 мл розчину якого міститься 84 г цього лугу.