**Хімія-8**

**Тема: Закон Авогадро. Молярний об’єм газу. Розв’язування задач.**

1. Обчисліть об’єм 3,5 моль хлору (Cl2) (н. у.).
2. Яку масу за нормальних умов матимуть 10л вуглекислого газу( СО2)?
3. Де міститься більше молекул амоніаку (NH3) – в 100г або в 100л (н. у.)?