**Хімія-9**

**Тема: Швидкість хімічної реакції.**

1. Під час взаємодії вапняку (СаСО3) з хлоридною кислотою за однаковий час в першому реакторі виділився вуглекислий газ масою 6,6г, а в другому – об’ємом 4,48л (н. у.). У якому з реакторів швидкість реакції більша?
2. У першому реакторі за 10 хвилин реакції водню з бромом (Br2) утворилося 28г гідроген броміду. А в другому реакторі за 15 хвилин реакції водню з йодом (І2) утворилося 25,6г гідроген йодиду. У якому з реакторів реакція відбулася швидше?