

Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи:

1. Які сильні окисники окиснюють хлорид-іони в кислотному середовищі до вільного хлору?
2. Які аніони перешкоджають проведенню цієї реакції  
 $\text{Cl}_2 + 2\text{KI} = \text{I}_2 + 2\text{KCl}$  ?
3. В якому розчині осад  $\text{AgBr}$  важко розчинний?
4. В який колір йод та органічні розчинники забарвлюють крохмаль?
5. За допомогою чого можна виявити аніони  $\text{Br}^-$  і  $\text{I}^-$  у суміші?
6. Який осад випадає при дії аргентум нітрату на калій йодид?
7. Солі свинцю з аніоном  $\text{S}^{2-}$  утворюють осад  $\text{PbS}$  темно-коричневого кольору, як реагує цей осад на розбавлені кислоти?
8. Яке забарвлення нітропрусид натрію  $\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO}]$  утворює в лужному середовищі з  $\text{S}^{2-}$ ?
9. Яка реакція аніона  $\text{S}^{2-}$  з солями свинцю?
10. Чим легко екстрагується вільний бром?