

## **II вариант**

1. Влияние концентрации ионов водорода на растворимость.
2. Аналитические реакции анионов II аналитической группы ( $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$ ,  $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{AsO}_4^{3-}$ ,  $\text{AsO}_3^{3-}$ ).
3. Напишите формулы комплексных соединений по их названиям:
  - а) дицианоаргенат натрия
  - б) нитрат диаквотетрамин никеля (III)
4. В 400мл раствора содержится 3,450г  $\text{H}_2\text{CrO}_4$ . Вычислить молярность и нормальность раствора.
5. Подберите коэффициенты в уравнении окислительно-восстановительной реакции методом полуреакций:  
$$\text{Zn} + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}.$$