1. Равновесие комплексообразования

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Вар | Me | L | КЧ | C(к-са) | [L] | ион-осадитель | С(иона-осадителя) | S |
| 9 | Co2+ | NH3 | 6 | 2,00E-05 | 3,00E-03 | OH- | 0,07 | ? |

2. Равновесие в гетерогенной системе

Образуется ли осадок при сливании растворов (концентрации даны в моль/дм3 или в массовых долях)?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Вариант | Раствор 1 | Раствор 2 | ПР |
| Объем (см3) | Концентрация | вещество | Объем (см3) | Концентрация | вещество |
|  9. | 80 | 0.0002 М | AgNO3 | 220 | 0.01% | Na3AsO4 | 1\*10-22 |

3. Выпадет ли осадок при добавлении к раствору комплекса вещества-осадителя?

Аналитическая химия и физико-химические методы анализа. Равновесие в растворах комплексных соединений

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Вариант** | **Men+** | **C(Men+)** | **Vр-ра Меn+** | **[Men+]** | **L** | **C(L)** | **m (L)** | **Vр-ра L** | **КЧ** | **К нест.** | **Φ** |
|  9. | Fe3+ | 0.003 | 200 мл | ? | F- |  | 0.415 г |  | 4 | 1.8·10-16 | ? |