6.12

Составьте уравнения диссоциации и рассчитайте молярную концентрацию ионов в водных растворах электролитов по следующим данным:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Молярная концентрация ионов (моль/л) | Исходная концентрация электролита, моль/л | Степень диссоциации, % |
|  [NH4+] в сульфате аммония | 1.4 | 75 |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

6.44

Составьте уравнения диссоциации слабых электролитов и рассчитайте рН водных растворов электролитов по следующим данным:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Слабый электролит | Концентрация, моль/л | Константа диссоциации |
| Плавиковая кислота | 0,1 | 10-5 |

6.57

Составьте суммарное уравнение диссоциации и выражение константы диссоциации для слабых многоосновных кислот, представленных в таблице. В ответе укажите число ионов, образующихся при диссоциации.

|  |
| --- |
| Молибденовая кислота (H2MoO4) |

6.73

Составьте уравнения обменных реакций в молекулярной, ионной и сокращенной ионной формах. В ответе укажите сумму коэффициентов сокращенных ионных уравнений.

    NH4Cl + Ba(OH)2 →