1. Определите к.ч., степень окисления комплексо-образователя, заряд комплексного иона, определите тип комплексного соединения и назовите его:

[Pd(NH)(CN)]

1. Рассчитайте наименьшее число степеней свободы и наибольшее число фаз, нахдящихся в равновесии в двухкомпонентной конденсированной системе.
2. Постройте фазовую диаграмму BaCL - Ba(NO) и определите состав и температуру плавления эвтектики по следующим данным:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| BaCL, мол. % | 0 | 26 | 32 | 35,2 | 40 | 48 | 58,3 | 100 |
| Т, °С | 595 | 532 | 516 | 504 | 520 | 583 | 646 | 955 |

Определите фазовый состав системы, содержащей 70 мол. % BaCL, при температуре °С.