|  |
| --- |
| 6 модуль.  1. Поставьте знак «<» или «>» в парах:  R(Al) и R(Nb) ЭО(K) и ЭО(F) I(In) и I(S) E(P) и E(N)  2. Дайте характеристику следующему элементу: Ba 3. Сформулируйте закон сохранения массы и следствие из него 4. Рассчитайте набор квантовых чисел для 69 электрона гафния 5. Дайте характеристику веществу стекло |
|  | 7 модуль  1. Рассчитайте тепловой эффект реакции: KOH + CO2 → K2CO3 + H2O 2. При увеличении температуры от 0 º С до 12 º С скорость некоторой реакции возросла в 3,87 раза. Чему равна начальная скорость реакции? 3. Дайте определения понятиям: гомогенная среда, ингибитор, химическое равновесие. 4. Расставьте коэффициенты методом электронного баланса в уравнении: Ca3(PO4)2 + C + SiO2 → CaSiO3 + P + CO 5. Как будет влиять увеличение температуры на состояние равновесия: H2 + Br2 ↔ 2HBr |