|  |
| --- |
| 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: Ba3. Сформулируйте закон сохранения массы и следствие из него4. Рассчитайте набор квантовых чисел для 69 электрона гафния5. Дайте характеристику веществу стекло |
|  | 7 модуль 1. Рассчитайте тепловой эффект реакции:KOH + CO2 → K2CO3 + H2O2. 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 + CO5. Как будет влиять увеличение температуры на состояние равновесия:H2 + Br2 ↔ 2HBr |