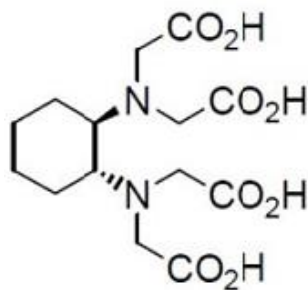


Используя внутрисферные энергии реорганизации из таблицы, а также собственные оценки энергии реорганизации растворителя, рассчитать:

- ожидаемые величины энергий активации в отсутствие электростатических эффектов ($W = 0$) при равновесном потенциале;
- ожидаемые величины констант скорости при равновесном потенциале (предполагая трансмиссионный коэффициент равным 0.01).

Каждому выбрать одну реакцию.



cydta = 1,2-диаминоциклогексан замещенный edta

Квантовохимический расчет для электрохимических реакций:

Redox system	\rightarrow /kJ mol ⁻¹	\leftarrow /kJ mol ⁻¹	\leftarrow / \rightarrow v
Co(edta) ^{-1/2-}	157.5	127.0	0.81
Co(cydta) ^{-1/2-}	137.0	128.6	0.94
Cr(edta) ^{-1/2-}	130.7	56.6	0.43
Cr(cydta) ^{-1/2-}	102.7	55.7	0.54