Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:
https://stuservis.ru/kontrolnaya-rabota/367672

Тип работы: Контрольная работа

Предмет: Физическая химия

-

Гальванический элемент – это система, производящая электрическую энергию за счет протекания в ней химического процесса, а именно окислительно-восстановительной реакции, реализованной таким образом, что окислительный и восстановительный процессы пространственно разделены. А именно – процессы протекают на электродах.
В задании нужно составить гальванический элемент из следующих электродов:
Первый электрод : H+| H2, Pt второй электрод : Br-| PbBr2, Pb
PH2 = 1 атм, aH+ = 1 моль/л cBr- = 1 моль/л
Соответственно требованиям IUPAC к записи гальванических элементов, на левом электроде следует записывать реакцию окисления, а на правом — реакцию восстановления, при этом левый электрод заряжается отрицательно, а правый — положительно. Электрод, на котором происходит окисление называется анодом, на котором идет восстановление – катодом. Схему гальванического элемента принято записывать так, чтоб анод находился слева.

-

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:
https://stuservis.ru/kontrolnaya-rabota/367672