

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 : $\text{H}^+ | \text{H}_2, \text{Pt}$ второй электрод : $\text{Br}^- | \text{PbBr}_2, \text{Pb}$

$p_{\text{H}_2} = 1 \text{ атм}$, $a_{\text{H}^+} = 1 \text{ моль/л}$ $c_{\text{Br}^-} = 1 \text{ моль/л}$

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>