

Тест по химии
Химические источники тока
11 класс

1. Укажите верные суждения об электродах гальванического элемента
 - 1) катод заряжен отрицательно
 - 2) анод заряжен положительно
 - 3) на катоде идёт процесс восстановления
 - 4) на аноде идёт процесс окисления
 - 5) на катоде идёт процесс нейтрализации
2. Укажите верные суждения о гальваническом элементе Вольта
 - 1) цинковый электрод заряжен положительно
 - 2) медный электрод заряжен положительно
 - 3) на цинковом электроде идёт процесс окисления
 - 4) на медном электроде идёт процесс окисления
 - 5) электроны переходят от медного электрода к цинковому электроду
3. Во время разрядки аккумулятора на катоде и на аноде соответственно идут процессы
 - 1) $\text{Pb}^{4+} + 4\text{e} = \text{Pb}^0$
 - 2) $\text{Pb}^{4+} + 2\text{e} = \text{Pb}^{2+}$
 - 3) $\text{Pb}^{2+} - 4\text{e} = \text{Pb}^{4+}$
 - 4) $\text{Pb}^{2+} + 2\text{e} = \text{Pb}^0$
 - 5) $\text{Pb}^0 - 2\text{e} = \text{Pb}^{2+}$
4. Во время зарядки аккумулятора на катоде и на аноде соответственно идут процессы
 - 1) $\text{Pb}^0 - 4\text{e} = \text{Pb}^{4+}$
 - 2) $\text{Pb}^{4+} + 2\text{e} = \text{Pb}^{2+}$
 - 3) $\text{Pb}^{2+} - 2\text{e} = \text{Pb}^{4+}$
 - 4) $\text{Pb}^{2+} + 2\text{e} = \text{Pb}^0$
 - 5) $\text{Pb}^0 - 2\text{e} = \text{Pb}^{2+}$
5. Укажите верные суждения о водородном топливном элементе
 - 1) элемент работает до тех пор, пока поступают водород и кислород
 - 2) топливный элемент нуждается в подзарядке
 - 3) на аноде идёт процесс $2\text{H}_2 = 4\text{H}^+ + 4\text{e}$
 - 4) на аноде идёт процесс $\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e} = 2\text{H}_2\text{O}$
 - 5) мембрана, разделяющая катод и анод, пропускает электроны, но не пропускает ионы водорода

*Ответы на тест по химии
Химические источники тока
11 класс*

1-34
2-23
3-25
4-34
5-13