Какие характеристики относятся к «протекторной» защите от коррозии?

- гальванический элемент, защищаемый металл – анод, протектор – катод, действует до 2км
- гальванический элемент, защищаемый металл – катод, протектор – анод, действует до 50м
- электролиз, защищаемый металл – катод, протектор – анод, расстояние – 2км
- электролиз, защищаемый металл – анод, протектор – катод, расстояние – 2км

Отзыв

Ваш ответ верный.

Чем отличаются электроды первого и второго родов?

- хрупкостью
- твердостью
- **металлическим блеском**
- количеством фаз

Отзыв

Ваш ответ неправильный.

В растворе электролизера присутствуют ионы калия, титана, меди и платины. Электроды угольные. Какой из металлов будет выделяться на катоде во вторую очередь?

- титан
- медь
- натрий
- платина

Отзыв

Ваш ответ верный.

С какой целью используют ингибиторы коррозии?

- для образования видимого слоя продуктов коррозии
- для уменьшения агрессивности среды
- для гуммирования поверхности металла
- для получения полимерных красок

Отзыв

Ваш ответ верный.

Текст вопроса

Какой параметр влияет логарифмически на величину электродного потенциала?

- давление
- концентрация раствора у электрода
- температура раствора у электрода
- количество электричества

Отзыв

Ваш ответ верный.

Что понимают под пассивацией металлов?

- травление в растворах ингибированных кислот
- **наличие защитных пленок органических и неорганических покрытий**
- полное прекращение коррозии в сильных концентрированных кислотах
- образование на поверхности металла ржавчины

Отзыв

Ваш ответ неправильный.

Какое металлическое покрытие называется анодным? К какому типу защиты это покрытие относится?

- **потенциал покрытия больше, чем у основного металла; электрохимическая**
- потенциал покрытия меньше, чем у основного металла; электрохимическая
- потенциал покрытия меньше, чем у основного металла; протекторная
- потенциал покрытия больше, чем у основного металла; катодная

Отзыв

Ваш ответ неправильный.

Железная пластинка покрыта никелем. В случае нарушения покрытия в солянокислой среде назовите продукт коррозии и укажите тип покрытия.

- хлорид железа, покрытие катодное
- **хлорид железа, покрытие анодное**
- хлорид никеля, покрытие катодное
- хлорид никеля, покрытие анодное

Отзыв

Ваш ответ неправильный.

Какие характеристики относятся к «катодной» защите от коррозии?

- **гальванический элемент, защищаемый металл – катод, действует до 50м**
- электролиз, защищаемый металл – катод, расстояние – 2км
- электролиз, защищаемый металл – анод, расстояние – 2км
- гальванический элемент, защищаемый металл – анод, действует до 2км

Отзыв

Ваш ответ неправильный.

Какой из составных компонентов схемы гальванического элемента (-) Al $|Al^{3+}$ || $Cu^{2+}|$Cu (+) будет являться восстановителем при его работе?

- алюминий
- медь
- катион Al^{3+}
- катион Cu^{2+}

Отзыв

Ваш ответ верный.

Какой из составных компонентов схемы гальванического элемента (-) $Fe|Fe^{2+}$ || $Pb^{2+}|Pb$(+) будет являться окислителем при его работе?

- железо
- **катион Fe^{2+}**
- свинец
- катион Pb^{2+}

Отзыв

Ваш ответ неправильный.

Какой вид коррозии протекает при высокой температуре?

- в электролитах
- в неэлектролитах
- газовая
- атмосферная

Отзыв

Ваш ответ верный.

В водном растворе электролита присутствуют катионы металлов Fe^{2+}, Pt^{2+}, Cu^{2+}, K^{+}. Какой металл будет первым восстанавливаться на катоде при электролизе этого раствора (pH =7)?

- катион K^{+}
- катион Pt^{2+}
- катион Cu^{2+}
- катион Fe^{2+}

Отзыв

Ваш ответ верный.

Какие виды защиты от коррозии не относятся к электрохимическим?

- **металлические покрытия**
- катодная защита
- анодная защита
- защита от блуждающих токов

Отзыв

Ваш ответ неправильный.

Где применяется электролиз?

- как метод снижения жесткости воды
- в защите металлов от воздействия блуждающих токов
- при использовании протекторной защиты
- при использовании катодной защиты от подземной коррозии

Отзыв

Ваш ответ верный.

Какие металлы из ряда Fe, Ag, Ca, Zn, Cu будут разрушаться в атмосфере влажного воздуха насыщенного SO_2?

- Fe, Ag, Cu
- Ag, Ca, Zn
- Cu, Zn, Ag
- Ca, Zn, Fe

Отзыв

Ваш ответ верный.

В водном растворе электролита присутствуют катионы металлов Fe^{2+}, Pt^{2+}, Cu^{2+}, K^{+}. Какой металл не будет восстанавливаться на катоде при электролизе этого раствора (pH =7)?

- катион Fe^{2+}
- катион Cu^{2+}
- катион K^{+}
- катион Pt^{2+}

Отзыв

Ваш ответ верный.

Как рассчитывается ЭДС гальванического элемента?

- разность между потенциалом катода и потенциалом анода
- произведение потенциалов электродов
- отношение потенциалов электродов при разной температуре
- разность потенциалов одного из электродов при разной температуре

Отзыв

Ваш ответ верный.

В какой среде наиболее корозионно устойчиво железо?

- pH = 7
- среда не имеет влияния на коррозию железа
- pH < 7
- pH > 7

Отзыв

Ваш ответ верный.

Какой металл будет лучшим протектором для защиты изделия из никеля?

- Al
- Co
- **Cr**
- Fe

Отзыв

Ваш ответ неправильный.