

## Коллоквиум №2

### Вариант 1

Вопросы	Ответы
1.Что такое поляризация?	1.Ориентация молекул и ионов в магнитном поле. 2.Торможение электродного процесса при коррозии. 3.Смещение потенциалов при протекании тока. 4.Уменьшение разности потенциалов без тока. 5.Уменьшение потенциалов с током.
2.Укажите особенности водородной депольаризации.	1.Окисление металла. 2.Окисление водорода. 3.Восстановление катиона водорода. 4.Ориентация катиона водорода к аноду. 5.Ориентация катиона водорода к катоду.
3.Укажите координаты поляризационных кривых.	1.Е – рН. 2.Время – Е. 3.І – Е. 4.Концентрация – Е.
4.По каким показателям оценивают скорость коррозии?	1.Объемным. 2.Весовым. 3.По плотности тока. 4.По величине Е. 5.По любым изменениям в течение времени.

## Коллоквиум №2

### Вариант 2

Вопросы	Ответы
1. Укажите особенности анодной поляризации.	1. Анодный потенциал не изменяется. 2. Анодный $E$ смещается в (+) $E$ . 3. Анодный $E$ смещается в (-) $E$ .
2. С водородной деполяризацией какие металлы корродируют и в каких условиях?	1. В щелочной среде. 2. В кислой среде. 3. В нейтральной среде. 4. С $-E$ . 5. С $+E$ .
3. Что такое перенапряжение водорода?	1. Ускорение восстановления $H^+$ . 2. Торможение восстановления $H^+$ . 3. Связано прохождением тока через электрод. 4. Не связано с током.
4. Когда возможна кислородная поляризация?	1. Концентрация кислорода достаточна. 2. $E$ металла отрицательнее $E$ кислорода. 3. $E$ металла положительнее $E$ кислорода. 4. $E$ металла равны с $E$ кислорода.

## Коллоквиум №2

### Вариант 3

Вопросы	Ответы
1.Каковы причины анодной поляризации?	1.Распространение металла опережает перетока электронов. 2.Растворение металла отстает от перетока электронов. 3.Е анода становится более (+). 4.Е анода становится более (-). 5.Катодный процесс ассимиляции электронов отстает от скорости электронов.
2.Когда возможна водородная деполяризация?	1.Е металла положительнее Е водорода. 2.Е металла отрицательнее Е водорода. 3.Е металла равны с Е водорода. 4.В щелочной среде. 5.В кислой среде. 6.В нейтральной среде.
3.От каких факторов зависит перенапряжение водорода?	1.От природы металла. 2.От плотности тока. 3.Состояния поверхности металла. 4.От механизма возникновения перенапряжения водорода. 5.рН. 6.От числа Фарадея. 7.От газовой постоянной.
4.Как влияют примеси в металле на скорость коррозии?	1.Примеси не влияют. 2.Большое количество примесей влияют. 3.Небольшое количество сильно увеличивает скорость коррозии.

## Коллоквиум №2

### Вариант 4

Вопросы	Ответы
1. Укажите особенности катодной поляризации.	1. Катодный Е не меняется. 2. Катодный Е смещается в (+) Е. 3. Катодный Е смещается в (-) Е. 4. Катодный Е равен с анодным Е.
2. Как влияют катодные и анодные примеси в металлах?	1. Катодные примеси заметно ускоряют. 2. Катодные примеси незаметно влияют. 3. Анодные примеси слабо влияют. 4. Анодные примеси сильно влияют на скорость коррозии.
3. При кислородной деполяризации какая стадия наиболее заторможенная?	1. Ионизация. 2. Диффузия кислорода. 3. Диффузия продуктов реакции. 4. Адсорбция.
4. От каких факторов зависит перенапряжение ионизации кислорода?	1. Растворимости кислорода. 2. От плотности тока. 3. От рН раствора. 4. От перемешивания. 5. От природы металла.

## Коллоквиум №2

### Вариант 5

Вопросы	Ответы
1. Почему в момент замыкания электродов ток меньше чем через некоторое время?	1. Омическое сопротивление раствора увеличивается. 2. Поляризация увеличивается. 3. Омическое сопротивление не меняется. 4. Так как протекает ток. 5. Электродные потенциалы смещаются в (+) у металла. 6. Е металла смещается в –Е сторону.
2. Как влияют контакт железа с цинком и медью на скорость выделения водорода?	1. Цинк ускоряет. 2. Цинк замедляет. 3. Медь ускоряет. 4. Медь замедляет. 5. Цинк не влияет, а медь замедляет.
3. Какая особенность катодного процесса, когда Е металла меньше Е водорода?	1. Только водородная деполяризация. 2. Только кислородная деполяризация. 3. Одновременно водородная и кислородная деполяризация.
4. Какой металл наиболее активно выделяет водород: Al, Zn, Fe, Cu, Ag?	1. Al. 2. Zn. 3. Fe. 4. Cu. 5. Ag.

## Коллоквиум №2

### Вариант 10

Вопросы	Ответы
1.Что такое поляризация?	1.Ориентация молекул и ионов в магнитном поле. 2.Торможение электродного процесса при коррозии. 3.Смещение потенциалов при протекании тока. 4.Уменьшение разности потенциалов без тока. 5.Уменьшение потенциалов с током.
2.Укажите особенности водородной депполяризации.	1.Окисление металла. 2.Окисление водорода. 3.Восстановление катиона водорода. 4.Ориентация катиона водорода к аноду. 5.Ориентация катиона водорода к катоду.
3.Укажите координаты поляризационных кривых.	1.Е – рН. 2.Время – Е. 3.І – Е. 4.Концентрация – Е.
4.По каким показателям оценивают скорость коррозии?	1.Объемным. 2.Весовым. 3.По плотности тока. 4.По величине Е. 5.По любым изменениям в течение времени.

## Коллоквиум №2

### Вариант 11

Вопросы	Ответы
1. Укажите особенности анодной поляризации.	1. Анодный потенциал не изменяется. 2. Анодный $E$ смещается в (+) $E$ . 3. Анодный $E$ смещается в (-) $E$ .
2. С водородной деполяризацией какие металлы корродируют и в каких условиях?	1. В щелочной среде. 2. В кислой среде. 3. В нейтральной среде. 4. С $-E$ . 5. С $+E$ .
3. Что такое перенапряжение водорода?	1. Ускорение восстановления $H^+$ . 2. Торможение восстановления $H^+$ . 3. Связано прохождением тока через электрод. 4. Не связано с током.
4. Когда возможна кислородная поляризация?	1. Концентрация кислорода достаточна. 2. $E$ металла отрицательнее $E$ кислорода. 3. $E$ металла положительнее $E$ кислорода. 4. $E$ металла равны с $E$ кислорода.

## Коллоквиум №2

### Вариант 12

Вопросы	Ответы
1.Каковы причины анодной поляризации?	1.Распространение металла опережает перетока электронов. 2.Растворение металла отстает от перетока электронов. 3.Е анода становится более (+). 4.Е анода становится более (-). 5.Катодный процесс ассимиляции электронов отстает от скорости электронов.
2.Когда возможна водородная деполяризация?	1.Е металла положительнее Е водорода. 2.Е металла отрицательнее Е водорода. 3.Е металла равны с Е водорода. 4.В щелочной среде. 5.В кислой среде. 6.В нейтральной среде.
3.От каких факторов зависит перенапряжение водорода?	1.От природы металла. 2.От плотности тока. 3.Состояния поверхности металла. 4.От механизма возникновения перенапряжения водорода. 5.рН. 6.От числа Фарадея. 7.От газовой постоянной.
4.Как влияют примеси в металле на скорость коррозии?	1.Примеси не влияют. 2.Большое количество примесей влияют. 3.Небольшое количество сильно увеличивает скорость коррозии.

## Коллоквиум №2

### Вариант 13

Вопросы	Ответы
1. Укажите особенности катодной поляризации.	1. Катодный E не меняется. 2. Катодный E смещается в (+) E. 3. Катодный E смещается в (-) E. 4. Катодный E равен с анодным E.
2. Как влияют катодные и анодные примеси в металлах?	1. Катодные примеси заметно ускоряют. 2. Катодные примеси незаметно влияют. 3. Анодные примеси слабо влияют. 4. Анодные примеси сильно влияют на скорость коррозии.
3. При кислородной деполяризации какая стадия наиболее заторможенная?	1. Ионизация. 2. Диффузия кислорода. 3. Диффузия продуктов реакции. 4. Адсорбция.
4. От каких факторов зависит перенапряжение ионизации кислорода?	1. Растворимости кислорода. 2. От плотности тока. 3. От pH раствора. 4. От перемешивания. 5. От природы металла.

## Коллоквиум №2

### Вариант 14

Вопросы	Ответы
1. Почему в момент замыкания электродов ток меньше чем через некоторое время?	1. Омическое сопротивление раствора увеличивается. 2. Поляризация увеличивается. 3. Омическое сопротивление не меняется. 4. Так как протекает ток. 5. Электродные потенциалы смещаются в (+) у металла. 6. Е металла смещается в –Е сторону.
2. Как влияют контакт железа с цинком и медью на скорость выделения водорода?	1. Цинк ускоряет. 2. Цинк замедляет. 3. Медь ускоряет. 4. Медь замедляет. 5. Цинк не влияет, а медь замедляет.
3. Какая особенность катодного процесса, когда Е металла меньше Е водорода?	1. Только водородная деполяризация. 2. Только кислородная деполяризация. 3. Одновременно водородная и кислородная деполяризация.
4. Какой металл наиболее активно выделяет водород: Al, Zn, Fe, Cu, Ag?	1. Al. 2. Zn. 3. Fe. 4. Cu. 5. Ag.

## Коллоквиум №2

### Вариант 20

Вопросы	Ответы
1.Что такое поляризация?	1.Ориентация молекул и ионов в магнитном поле. 2.Торможение электродного процесса при коррозии. 3.Смещение потенциалов при протекании тока. 4.Уменьшение разности потенциалов без тока. 5.Уменьшение потенциалов с током.
2.Укажите особенности водородной депольаризации.	1.Окисление металла. 2.Окисление водорода. 3.Восстановление катиона водорода. 4.Ориентация катиона водорода к аноду. 5.Ориентация катиона водорода к катоду.
3.Укажите координаты поляризационных кривых.	1.Е – рН. 2.Время – Е. 3.І – Е. 4.Концентрация – Е.
4.По каким показателям оценивают скорость коррозии?	1.Объемным. 2.Весовым. 3.По плотности тока. 4.По величине Е. 5.По любым изменениям в течение времени.

## Коллоквиум №2

### Вариант 21

Вопросы	Ответы
1. Укажите особенности анодной поляризации.	1. Анодный потенциал не изменяется. 2. Анодный $E$ смещается в (+) $E$ . 3. Анодный $E$ смещается в (-) $E$ .
2. С водородной деполяризацией какие металлы корродируют и в каких условиях?	1. В щелочной среде. 2. В кислой среде. 3. В нейтральной среде. 4. С $-E$ . 5. С $+E$ .
3. Что такое перенапряжение водорода?	1. Ускорение восстановления $H^+$ . 2. Торможение восстановления $H^+$ . 3. Связано прохождением тока через электрод. 4. Не связано с током.
4. Когда возможна кислородная поляризация?	1. Концентрация кислорода достаточна. 2. $E$ металла отрицательнее $E$ кислорода. 3. $E$ металла положительнее $E$ кислорода. 4. $E$ металла равны с $E$ кислорода.

## Коллоквиум №2

### Вариант 22

Вопросы	Ответы
1.Каковы причины анодной поляризации?	1.Распространение металла опережает перетока электронов. 2.Растворение металла отстает от перетока электронов. 3.Е анода становится более (+). 4.Е анода становится более (-). 5.Катодный процесс ассимиляции электронов отстает от скорости электронов.
2.Когда возможна водородная деполяризация?	1.Е металла положительнее Е водорода. 2.Е металла отрицательнее Е водорода. 3.Е металла равны с Е водорода. 4.В щелочной среде. 5.В кислой среде. 6.В нейтральной среде.
3.От каких факторов зависит перенапряжение водорода?	1.От природы металла. 2.От плотности тока. 3.Состояния поверхности металла. 4.От механизма возникновения перенапряжения водорода. 5.pH. 6.От числа Фарадея. 7.От газовой постоянной.
4.Как влияют примеси в металле на скорость коррозии?	1.Примеси не влияют. 2.Большое количество примесей влияют. 3.Небольшое количество сильно увеличивает скорость коррозии.

## Коллоквиум №2

### Вариант 23

Вопросы	Ответы
1. Укажите особенности катодной поляризации.	1. Катодный $E$ не меняется. 2. Катодный $E$ смещается в (+) $E$ . 3. Катодный $E$ смещается в (-) $E$ . 4. Катодный $E$ равен с анодным $E$ .
2. Как влияют катодные и анодные примеси в металлах?	1. Катодные примеси заметно ускоряют. 2. Катодные примеси незаметно влияют. 3. Анодные примеси слабо влияют. 4. Анодные примеси сильно влияют на скорость коррозии.
3. При кислородной деполяризации какая стадия наиболее заторможенная?	1. Ионизация. 2. Диффузия кислорода. 3. Диффузия продуктов реакции. 4. Адсорбция.
4. От каких факторов зависит перенапряжение ионизации кислорода?	1. Растворимости кислорода. 2. От плотности тока. 3. От pH раствора. 4. От перемешивания. 5. От природы металла.

## Коллоквиум №2

### Вариант 24

Вопросы	Ответы
1. Почему в момент замыкания электродов ток меньше чем через некоторое время?	1. Омическое сопротивление раствора увеличивается. 2. Поляризация увеличивается. 3. Омическое сопротивление не меняется. 4. Так как протекает ток. 5. Электродные потенциалы смещаются в (+) у металла. 6. Е металла смещается в –Е сторону.
2. Как влияют контакт железа с цинком и медью на скорость выделения водорода?	1. Цинк ускоряет. 2. Цинк замедляет. 3. Медь ускоряет. 4. Медь замедляет. 5. Цинк не влияет, а медь замедляет.
3. Какая особенность катодного процесса, когда Е металла меньше Е водорода?	1. Только водородная деполяризация. 2. Только кислородная деполяризация. 3. Одновременно водородная и кислородная деполяризация.
4. Какой металл наиболее активно выделяет водород: Al, Zn, Fe, Cu, Ag?	1. Al. 2. Zn. 3. Fe. 4. Cu. 5. Ag.