

Тест по химии
Коррозия металлов и ее предупреждение
11 класс

1. Укажите газы, не вызывающие коррозии
- | | |
|-------------|-------------------|
| 1) кислород | 4) хлор |
| 2) азот | 5) оксид серы(IV) |
| 3) водород | |
2. Какой металл а) наиболее активно корродирует, б) в наименьшей степени подвергается коррозии?
- | | |
|----------------------------------|----------------------------|
| 1) техническое железо | 4) химически чистое железо |
| 2) железо, покрытое слоем никеля | 5) лужёное железо |
| 3) нержавеющая сталь | |
3. Электрохимическую коррозию металла вызывают
- 1) контакт металла с оксидами углерода и серы
 - 2) наличие примесей в металле
 - 3) контакт металла и кислорода
 - 4) контакт металла с водой
 - 5) контакт с другими металлами
4. В случае электрохимической коррозии находящихся в контакте металлов
- 1) на катоде идёт окисление
 - 2) на аноде идёт восстановление
 - 3) более активный металл является анодом
 - 4) более активный металл является катодом
 - 5) более активный металл корродирует
5. Изделия а) из алюминия, б) из железа лучше всего скреплять заклёпками, сделанными из
- | | |
|-----------|-------------|
| 1) железа | 4) алюминия |
| 2) меди | 5) олова |
| 3) магния | |
6. При контакте Sn и Fe в слабокислой среде
- | | |
|-----------------------------|-----------------------------------|
| 1) олово будет окисляться | 4) железо будет восстанавливаться |
| 2) будет выделяться водород | 5) железо будет окисляться |
| 3) олово будет растворяться | |
7. При контакте Zn и Fe в слабокислом растворе
- | | |
|---------------------------------|------------------------------|
| 1) цинк будет окисляться | 4) будет выделяться кислород |
| 2) железо будет окисляться | 5) будет выделяться водород |
| 3) цинк будет восстанавливаться | |
8. Для протекторной защиты стальных изделий используют протекторы из
- | | |
|-----------|-----------|
| 1) олова | 4) меди |
| 2) магния | 5) свинца |
| 3) цинка | |
9. Способ защиты от коррозии, при котором железный лист покрывают слоем а) олова, б) цинка, называется
- 1) лужение
 - 2) использование нержавеющих сталей
 - 3) протекторная защита
 - 4) оцинкование
 - 5) хромирование
10. Способ защиты от коррозии а) при котором в рабочую среду вводят вещества, уменьшающие агрессивность среды, б) при котором нейтрализуют возникающий при коррозии электрический ток, называют
- | | |
|-------------------------|-------------------|
| 1) лужением | 4) ингибированием |
| 2) катодной защитой | 5) хромированием |
| 3) протекторной защитой | |

*Ответы на тест по химии
Коррозия металлов и ее предупреждение
11 класс*

1-23
2-13
3-25
4-35
5-41
6-25
7-15
8-23
9-14
10-42