



#### ЧЕМ ВЫЗЫВАЕТСЯ КОРРОЗИЯ

- КОРРОЗИЯ ВЫЗЫВАЕТСЯ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИЕЙ МЕТАЛЛА С ВЕЩЕСТВАМИ ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДЫ, ПРОТЕКАЮЩЕЙ НА ГРАНИЦЕ МЕТАЛЛА И СРЕДЫ.
- ЧАЩЕ ВСЕГО ЭТО ОКИСЛЕНИЕ МЕТАЛЛА, НАПРИМЕР, КИСЛОРОДОМ ВОЗДУХА ИЛИ КИСЛОТАМИ, СОДЕРЖАЩИМИСЯ В РАСТВОРАХ, С КОТОРЫМИ КОНТАКТИРУЕТ МЕТАЛЛ.
- ОСОБЕННО ПОДВЕРЖЕНЫ ЭТОМУ МЕТАЛЛЫ, РАСПОЛОЖЕННЫЕ В РЯДУ
  НАПРЯЖЕНИЙ (РЯДУ АКТИВНОСТИ) ЛЕВЕЕ ВОДОРОДА, В ТОМ ЧИСЛЕ
  ЖЕЛЕЗО.

### ВИДЫ КОРРОЗИИ

## Химическая

# Электрохимическая

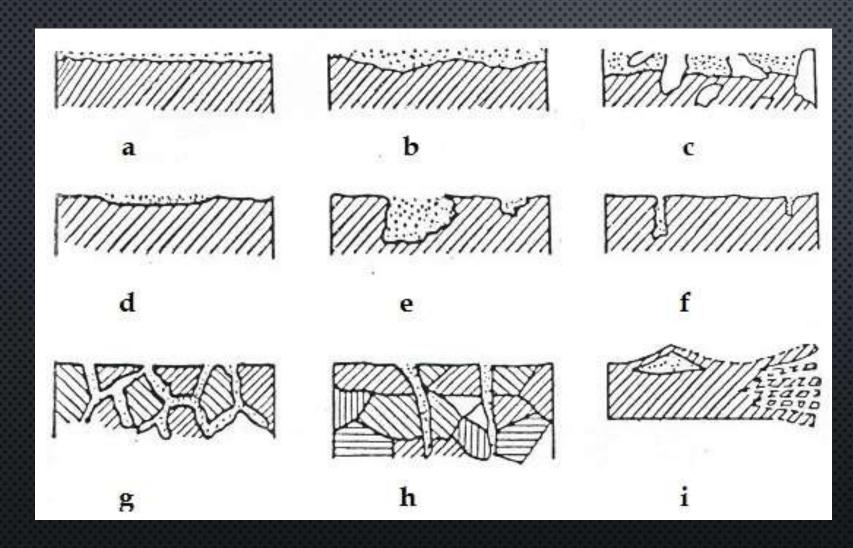
 $4Fe + 3O + 6H2O = 4Fe(OH)_3$ 

Коррозию Ме и их сплавов вызывают такие компоненты окружающей среды, как вода, кислород, оксиды углерода и серы, водные растворы солей

$$Fe^0 + 2H^+ = Fe^{2+} + H2^0$$

Более активный Ме при электрохимической коррозии разрушается, переходя в воду, тем самым предохраняя менее активный Ме от разрушения

### Виды коррозии металлов



- РавномернаяНеравномерная
- Избирательная
- Местная пятнамиЯзвенная
- > Точечная
- > Межкристаллитная
- Растрескивающая
- Подповерхностная

### ОСНОВНЫЕ МЕТОДЫ ЗАЩИТЫ ОТ КОРРОЗИИ

Применение защитных покрытий Приготовление сплавов, устойчивых к коррозии

Электрохимические методы защиты

1.Металлические изделия покрывают другим Ме 2. Металлические изделия покрывают лаками, красками, эмалями

Части машин, инструменты и предметы быта изготавливают из нержавеющей стали и других сплавов, устойчивых к коррозии

1.Применение заклепок, изготовленных из более активных Ме 2. Прикрепление пластинок из более активного Ме для защиты ОСНОВНОГО металлического изделия 3. Нейтрализация тока, возникающего при коррозии, постоянным током, пропускаемым в Противоположном направлении

Изменение состава среды

**Добавление** ингибиторов

