**Глоссарий**

**Анодное покрытие** – способ защиты металлического изделия от коррозии, когда защищаемый металл покрывается металлическим покрытием из более активного металла.

**Газовая коррозия** – разрушение металла в среде агрессивных газов (кислорода, оксида серы, хлороводорода) обычно при высоких температурах.

**Гальванокоррозия** – вид электрохимической коррозии, при которой два контактирующих металла в среде электролита образуют коррозионный гальванический элемент с возникновением электрического тока между металлами.

**Жидкостная коррозия** – разрушение металла в жидкостях, не проводящих электрический ток (органические растворители, нефтепродукты).

**Ингибиторы** – вещества, вводимые в коррозионную среду, в результате чего снижается её окисляющая способность.

**Катодная защита** – способ защиты металла от коррозии, когда защищаемое металлическое изделие подсоединяется к отрицательному полюсу внешнего источника электрического тока.

**Катодное покрытие** – способ защиты металла от коррозии, когда металлическое изделие покрывается тонким слоем из менее активного металла.

**Коррозия** – разрушение металла в результате окислительно-восстановительных реакций между металлом и окружающей средой

**Осушение** – удаление из окружающей среды влаги для предотвращения возникновения коррозии.

**Протекторная защита** – способ защиты металла от коррозии, когда к защищаемому металлическому изделию присоединяют кусок другого, более активного металла.

**Химическая коррозия** – разрушение металла в среде, не проводящей электрический ток.

**Электрокоррозия** – вид электрохимической коррозии, возникающей в среде электролита под действием внешнего электрического поля.

**Электрохимическая коррозия** – разрушение металла в среде электролита при контакте двух металлов с образованием коррозионного элемента и возникновением электрического тока.