

KORROZİYADAN MÜHAFİZƏ ŞÖBƏSİNDƏ APARICI ELMİ İŞÇİ VƏZİFƏSİ ÜZRƏ MÖVZULAR

1. Korroziya proseslərinin və onunla mübarizə üsullarının elmi, nəzəri və praktiki əsasları
2. Korroziyanın növlərini və onunla mübarizənin kimyəvi (ingibitor mühafizəsi), fiziki (örtüklər, katod və anod mühafizəsi) və texnoloji metodları
3. Korroziyadan mübarizə üzrə yerinə yetirilən tədqiqatların və işlənmə üsullarının tematikası üzrə problemləri, tədqiqat və işlənmənin üsulları
4. Korroziya sürətinin təyini metodları və avadanlıqları
5. Əməyin mühafizəsi, təhlükəsizliyi və sanitariya-gigiyena qaydaları

1. Metalların korroziyası zamanı katod prosesi necə gedir?

- A) $e + D \rightarrow (eD)$ e-elektron D-depolyarizatorudur
- B) $e + D \rightarrow Me + e$
- C) $Me + O_2 \rightarrow MeO_2$
- D) $Me - 2e \rightarrow Me^+$
- E) $Me + 2e \rightarrow Me^{+2}$

2. Metallarda kontakt korroziyası necə baş verir?

- A) Müxtəlif strukturlu metalların kontaktda olduqda
- B) Eyni elektrokimyəvi potensiallara malik metalların kontaktı zamanı
- C) Müxtəlif elektrik keçirmə qabiliyyətli metallar kontaktda olduqda
- D) Müxtəlif elektrokimyəvi potensiallara malik metalların bir-biri ilə kontaktı zamanı
- E) Elektromənfiliyi çox olan metallar kontaktda olduqda

3. Metalların gərginlik sırasında anod rolunu oynayan metallar hansılardır?

- A) Standart potensialı daha müsbət olan metallar
- B) Standart potensialı daha mənfi olan metallar
- C) Standart potensialı sıfır olan metallar
- D) Hidrogen elementindən sonra yerləşən metallar
- E) Hidrogen elementindən əvvəl yerləşən metallar

4. Metalların standart elektrod potensialı nəyə deyilir?

- A) Hər hansı metalın gümüş xlorid elektrodu arasında yaranan elektrik hərəkətverici qüvvə standart elektrod potensialı adlanır(E°)
- B) Hər hansı metalın və kalomel xlorid elektrodu arasında yaranan elektrik hərəkətverici qüvvəsi standart elektrod potensialı adlanır(E°)
- C) Hər hansı metalın və mis sulfat elektrodu arasında yaranan elektrik hərəkətverici qüvvə standart elektrod potensialı adlanır(E°)
- D) Hər hansı metalın və hidrogen elektrodu arasında yaranan elektrik hərəkətverici qüvvə standart elektrod potensialı adlanır(E°)
- E) Hər hansı metalın və oksigen elektrodu arasında yaranan elektrik hərəkətverici qüvvə standart elektrod potensialı adlanır(E°)

5. Passivləşmə anlayışı nə deməkdir?

- A) Az cərəyan sərf etməklə asan polyarizasiyaya uğramaq
- B) Təbii korroziyaya davamlılıq xüsusiyyəti
- C) İngibitorlar vasitəsilə metalların anod reaksiyasının sürətini kəskin azalması
- D) Metalların səthində davamlı təbəqənin yaranması
- E) İngibitorlar vasitəsilə metalların səthində örtük yaranması prosesi