

MUSTAQIL ISHLASH UCHUN MASALALAR

1. CuSO_4 suvli eritmasi inert elektrodlar bilan elektroliz qilindi. 9650 C zaryad o'tkazildi. Katodda ajralgan mis massasini toping.
2. NaCl suvli eritmasi elektrolizida katodda ajralgan vodorod hajmi (normal sharoitda) 2.24 L bo'ldi. Elektrolizdan o'tgan zaryadni aniqlang.
3. Suyuqlanma MgCl_2 elektroliz qilindi. Agar anodda 11.2 L (NS) xlor gazi ajralgan bo'lsa, katodda qancha magniy ajraladi?
4. CuSO_4 eritmasi elektrolizida katodda 6.35 g mis ajraldi. Agar anod inert bo'lsa, anodda qancha mol kislorod ajraladi?
5. Elektroliz jarayonida 3.0 A tok 40 minut davomida o'tkazildi. Katodda H_2 ajralayotgan bo'lsa, normal sharoitda uning hajmini toping.
6. Bir xil zaryad o'tkazilganda Ag^+ va Cu^{2+} ionlari elektroliz qilindi. Agar 2.16 g kumush ajralgan bo'lsa, mis massasi qancha bo'ladi?
7. Suyuqlanma Al_2O_3 elektrolizida 54 g alyuminiy ajraldi. Elektrolizdan o'tgan zaryadni toping.
8. Na_2SO_4 suvli eritmasi elektrolizida anodda 0.10 mol O_2 ajraldi. Katodda ajralgan vodorod hajmini (NS) aniqlang.
9. CuSO_4 eritmasi mis anod va mis katod bilan elektroliz qilindi. Katodda 3.18 g Cu ajraldi. Anodda qanday massa o'zgarishi sodir bo'ladi?
10. Elektroliz vaqtida katodda 0.30 mol elektron qatnashgan. Agar katodda metall ajralayotgan bo'lsa va $z = 3$ bo'lsa, ajralgan metallning modda miqdorini toping.