

Самостійна робота з теми «Електричний струм в електролітах»

Переходимо за *покликання на форму*: <https://forms.gle/ZGtFr2O8aU2OkyHg8>

Скріншот із результатами надіслати вчителю фізики або на електронну адресу школи.

Нижче наведено текстовий зміст самостійної роботи для тих, у кого не відкривається покликання на гугл-форму.

Прізвище та ім'я _____ Заклад освіти № _____

Самостійна робота з теми «Електричний струм в електролітах»

1. Розщеплення молекул на йони у водному розчині або в розплаві. (1 бал)
а) Рекомбінація; б) Електролітична дисоціація; в) Електроліз.
2. Речовини, водні розчини або розплави яких проводять електричний струм. (1 бал)
а) Електролітична дисоціація; б) Електроліти; в) Електроліз
3. Процес з'єднання йонів у нейтральні молекули. (1 бал)
а) Електроліз; б) Електролітична дисоціація; в) Рекомбінація
4. Які частинки є носіями електричного заряду в електролітах? (1 бал)
а) Електрони б) Йони в) Протони г) Атоми
5. Електричний струм в електролітах являє собою напрямлений рух: (1 бал)
а) Електронів; б) Йонів і електронів; в) Позитивних і негативних йонів; г) Атомів
6. Процес виділення речовин на електродах, пов'язаний з окисно-відновними реакціями, які відбуваються на електродах під час проходження струму. (1 бал)
а) Рекомбінація б) Електроліз в) Електролітична дисоціація
7. Як зміниться кількість міді, яка осідатиме на катоді під час електролізу, якщо силу струму зменшити в три рази? (1 бал)
а) Збільшиться в 3 рази; б) Не зміниться; в) Зменшиться в 3 рази г) Зменшиться в 9 разів
8. Процес одержання за допомогою електролізу точних копій рельєфних виробів називають: (1 бал)
а) Гальваностегією б) Електризацією в) Гальванопластикою г) Рафінуванням
9. Процес покривання виробу, виготовленого з одного металу, тонким шаром іншого металу називають: (1 бал)
а) Гальваностегією б) Електризацією в) Гальванопластикою г) Рафінуванням
10. При якій силі струму проводився електроліз, якщо за 10 хв на катоді виділилося 1,08 г хрому? ($k = 0,18$ мг/Кл) (3 бали)