

1. При электролизе раствора гидроксида натрия на катоде выделяется:

а) водород; б) кислород; в) калий.

1. При электролизе раствора хлорида магния в растворе образуется:

а) гидроксид магния; б) соляная кислота; в) вода.

При электролизе раствора хлорида железа (II) на аноде выделяется:

а) водород; б) хлор; в) кислород.

1. Электролиз раствора нитрата ртути (II) протекает по следующей схеме:

а) Hg(NO3)2 + H2O http://him.1september.ru/2007/14/strpr.gif Hg http://him.1september.ru/2007/14/svniz.gif + Н2http://him.1september.ru/2007/14/sverh.gif + HNO3;

б) Hg (NO3)2 H2O http://him.1september.ru/2007/14/strpr.gif Hg O + Н2http://him.1september.ru/2007/14/sverh.gif + О2http://him.1september.ru/2007/14/sverh.gif+ HNO3;

в) Hg (NO3)2 + H2O http://him.1september.ru/2007/14/strpr.gif Hg http://him.1september.ru/2007/14/svniz.gif + О2http://him.1september.ru/2007/14/sverh.gif + NO2;

1. Какой из металлов нe вытесняет медь из сульфата меди (II)?

1) Mg 2) Ag 3) К 4) Fe

1. Формула вещества, восстанавливающего хром из хлорида хрома (II) - это

1) C 2) H2 3) Hg 4) Zn

1. Закончите определение: гидрометаллургический метод получения металлов ………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………
2. Приведите пример пирометаллургического метода получения ………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………
3. Рассчитать массу гидроксида натрия, который можно получить электролизом раствора хлорида натрия, массой 0,5т, содержащей 43% соли.



1. Осуществить превращения по схеме:

Назвать вещества Х1, Х2 Х 3

1. При электролизе водного раствора хлорида меди (II) на аноде выделилось 8,96л. газа (н.у.). Определите массу продукта на катоде, если выход его составил 75% от теоретически возможного.