

- 1) нитрат серебра; 3) гидроксид натрия;
 2) хлорид бария; 4) нитрат кальция.
5. При электролизе расплава хлорида натрия массой 117 г выделился Cl_2 объемом (н.у.) 16,8 л. Выход Cl_2 (%) от теоретически возможного составляет:
 1) 90; 2) 75; 3) 50; 4) 25.

7-06

- Составьте электронную формулу атома водорода. Приведите примеры соединений, в которых водород находится: а) в положительной степени окисления; б) в отрицательной степени окисления.
- Чем объясняется двойственная природа атома водорода? Приведите примеры реакций, в которых водород проявляет:
 а) окислительные свойства, б) восстановительные свойства.
- Приведите три способа получения водорода. Напишите соответствующие уравнения реакций.
- Закончите уравнения реакций:
 1) $\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow \dots$; 3) $\text{H}_2 + \text{S} \rightarrow \dots$;
 2) $\text{H}_2 + \text{Na} \rightarrow \dots$; 4) $\text{H}_2 + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \dots$
- В каком случае выделится больший объем водорода (н.у.): при взаимодействии раствора серной кислоты с 30 г цинка или с 30 г железа?

7-07

- Составьте электронные формулы атомов неметаллов 2-го периода. Какой из элементов будет иметь наиболее ярко выраженные неметаллические свойства?
- Укажите вид химической связи между атомами в следующих веществах:
 1) азот- N_2 ; 3) сероводород- H_2S ;
 2) хлор- Cl_2 ; 4) фтороводород- HF .
- Какое вещество - сероводород H_2S или хлороводород HCl - при растворении образует более сильную кислоту? Ответ объясните.
- Как повлияет увеличение давления на равновесие в следующих реакциях:
 1) $\text{SO}_2(\text{г}) + \text{Cl}_2(\text{г}) \rightleftharpoons \text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{г})$;
 2) $\text{H}_2(\text{г}) + \text{Br}_2(\text{г}) \rightleftharpoons 2\text{HBr}(\text{г})$;
 3) $2\text{SO}_2(\text{г}) + \text{O}_2(\text{г}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{г})$?

5. В некото
серы -
соединен

- Составьт
неметалл
свойства
реакции в
- В каких
образован
агрегатно
- В насто
случайны
основным
содержани
- Осущест
 $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{I}$
- Определи
200 л возд

- Объясните
 F_2 , Cl_2 , Br_2
- Определи
 HCl , Cl_2O_7
положител
- Напишите
кальцием, а
- Осуществи
 $\text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl}$
- Путем нагр
26,7 г хлор

- Почему ф
окислительн
восстановит
уравнения р
- В ряду галог
простых вещ