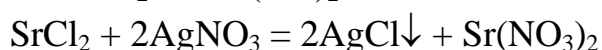
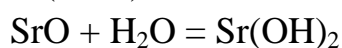
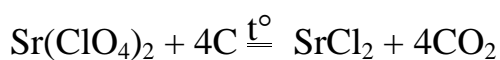
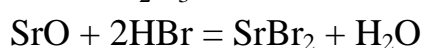
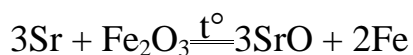
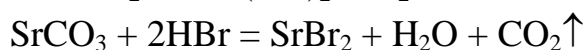
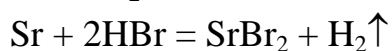
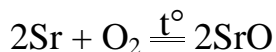
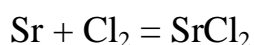
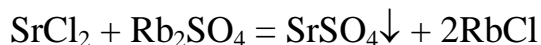
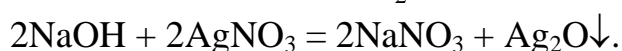
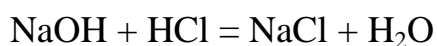


РЕКОМЕНДАЦИИ К РЕШЕНИЮ



2. А = NaOH, Б = H₂O, В = HCl, или любая из кислородсодержащих хлорных кислот,
Г - любая растворимая соль серебра.



3. А. Из 1 моль HNO₃ получается 1/3 моль (C₆H₇O₂(NO₃)₃).

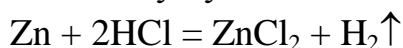
Кол-во азотной кислоты 20000/63 = 317 моль.

Значит, кол-во пироксилина (в расчете на мономер) 106 моль.

Это кол-во имеет массу 106·297 = 31400 г = 31,4 кг.

Б. Вату и серную кислоту

4. Химику нужно 1000/22,4 = 44,6 моль водорода



Для этого требуется 44,6 моль цинка и 89,2 моль соляной кислоты.

Масса Zn составит 44,6·65 = 2900 г. Это обойдется в 240·2,9 = 696 руб.

Масса раствора HCl составит 89,2·36,5:0,36 = 9044 г.

Это обойдется в 9,044·5 = 45,22 рубля. Всего – 742 рубля.

5. Из графика 1 л воды весит 1 кг, 1 л уксусной кислоты – 1,050 кг.

А. Суммарная масса составит 2,050 кг,

следовательно массовая доля уксусной кислоты 1,050/2,050 = 0,512.

Б. Плотность полученного р-ра (из графика) 1,058 кг/л.

Значит, его объем составит $2,050/1,058 = 1,938$ л.

В. В этом объеме содержится $1050/60 = 17,5$ моль.

Значит, в 1 литре $17,5/1,938 = 9,03$ моль.

Г. В этой области на 23 г воды приходится 77 г уксуса.

Соотношение составит $(23/18):(77/60) = 1:1$.