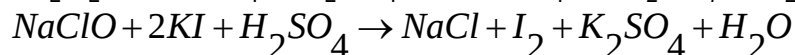


Раздел 1. Химия S-элементов.
СИТУАЦИОННЫЕ ЗАДАЧИ для самостоятельного решения

(1 акад.час)

1. Расставьте коэффициенты методом полуреакций



2. Вычислите растворимость BaCO_3 в граммах на литр, если $\text{PP}_{\text{BaCO}_3} = 7 \cdot 10^{-9}$.
3. Образуется ли осадок PbCl_2 при смешении равных объемов 0,05н раствора $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ с равным объемом 0,05н раствора HCl ?
4. Сколько пероксида бария и оксида углерода (IV) потребуется для получения 1кг 3%-ного раствора пероксида водорода? $\text{BaO}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}_2$
5. Магний растворили в разбавленной азотной кислоте, причём выделение газа не наблюдалось. Получившийся раствор обработали избытком раствора гидроксида калия при нагревании. Выделившийся при этом газ сожгли в кислороде. Составьте все происходящие реакции.