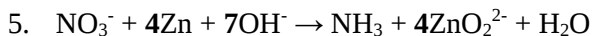
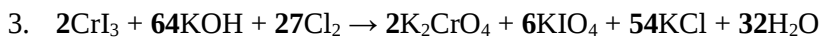
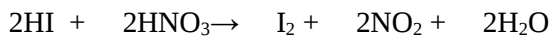


Увод у лабораторијски рад – Домаћи задатак 4 - решења

Изједначити следеће оксидо-редукционе реакције

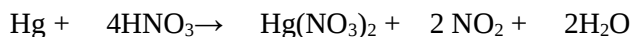


7. Реакција јодоводоника са концентрованом азотном киселином је дата у наставку. Израчунати запремину (у dm^3) азот(IV)-оксида која настаје у реакцији 5 g јодоводоника са довољном количином азотне киселине.



$$V_{\text{NO}_2} = \frac{5 \text{ g} \cdot 2 \cdot 22,4 \frac{\text{dm}^3}{\text{mol}}}{2 \cdot 128 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 0,875 \text{ dm}^3$$

8. Реакција живе са концентрованом азотном киселином је дата у наставку. Израчунати запремину (у dm^3) азот(IV)-оксида која настаје у реакцији 1 g живе са довољном количином азотне киселине.



$$V_{\text{NO}_2} = \frac{1 \text{ g} \cdot 2 \cdot 22,4 \frac{\text{dm}^3}{\text{mol}}}{200,6 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 0,223 \text{ dm}^3$$