Задачи за вежбање – оксидационо редукциони равенки и нивно израмнување

1. NaBr + Cl2 → NaCl + Br2
2. H2SO3 + I2 + H2O → H2SO4 + HI
3. As + HNO3 → H3AsO4 + NO2 + H2O
4. MnS + HNO3 → MnSO4 + NO2 + H2O
5. H3AsO4 + KI → K2HAsO3 + I2 + H2O
6. NH3 + SO2 → N2 + S + H2O
7. I2 +HNO3 → NO2 + HIO3 + H2O
8. HNO2 → NO + HNO3 + H2O
9. AsH3 + KClO3 → H3AsO4 + KCl
10. KMnO4 + HCl → Cl2 + KCl +MnCl2 + H2O
11. Pb + PbO2 + H2SO4 → PbSO4 + H2O 13
12. NH3 + SO2 → N2 + S + H2O
13. FeSO4 + KMnO4 + H2SO4 → Fe2(SO4)3 + MnSO4 + K2SO4 + H2O
14. Растенијата се способни, во процесот на фотосинтеза од јаглерод диоксид и вода да синтетизираат посложени супстанци (на пример жеќери) ослободувајќи притоа кислород. Напиши равенка на реакција!

Дали се работи за редикс процес? Израмни ја равенката на реакција!

1. Напиши равенка на реакција во која калиум перманганатот реагира со железо(II) сулфат во присуство на сулфурна киселина, при што се добива манган(II) сулфат, железо(III) сулфат, калиум сулфат и вода. Израмни ја равенката на реакција, оксидационо-редукционо!
2. Кога врз бромоводородна киселина се дејствува со раствор на калиум перманганат, се добива елементарен бром, манган бромид, калиум бромид и вода. Напиши равенка на реакција и израмни ја оксидационо-редукционо!
3. Кога врз натриум хидроксид се дејствува со елементарен хлор се добива натриум хлорид, натриум хлорат и вода. Напиши равенка на реакција и израмни ја оксидационо-редукционо!
4. При растворање на кобалт(II) сулфид во азотна киселина се добива кобалт нитрат, елементарен сулфур и гасовит азот(II) оксид. Како продукт на реакцијата е и водата. Напиши и израмни ја равенката на овој оксидационо-редукционен процес.