PRACOVNÍ LIST – ZADÁNÍ

ÚPRAVY SESTAVENÝCH REDOXNÍXH ROVNIC

JMÉNO:

Doplňte koeficienty :

1. $NaCl + H_2SO_4 + MnO_2 \rightarrow Cl_2 + MnCl_2 + Na_2SO_4 + H_2O$

2. $H_2SeO_3 + KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow H_2SeO_4 + K_2SeO_3 + MnSeO_3 + H_2O$

3. $NaClO_3 + HCl \rightarrow ClO_2 + Cl_2 + NaCl + H_2O$

4. $FeS_2 + Na_2O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + Na_2SO_4 + Na_2O$

5. $AsH_3 + HNO_3 \rightarrow H_3AsO_4 + NO_2 + H_2O$

6. $As_2S_3 + HNO_3 \rightarrow H_2SO_4 + H_3AsO_4 + NO_2 + H_2O$

7. $HNO_2 \rightarrow HNO_3 + NO + H_2O$

8. $Zn + NaOH + NaNO_3 \rightarrow Na_2ZnO_2 + NH_3 + H_2O$

9. $KMnO_4 + HCl + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + Cl_2 + MnSO_4 + H_2O$

10. $P_4 + NaOH + H_2O \rightarrow NaH_2PO_2 + PH_3$

11. $NH_3 + Br_2 \rightarrow NH_4Br + N_2$

12. $Cr_2O_3 + KNO_3 + KOH \rightarrow K_2CrO_4 + KNO_2 + H_2O$

13. $K_2Cr_2O_7 + H_2S + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + Cr_2(SO_4)_3 + S + H_2O$

14. $Zn + HNO_3 \rightarrow Zn(NO_3)_2 + NH_4NO_3 + H_2O$

15. $CuS + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + H_2SO_4 + NO_2 + H_2O$

16. $MnO_2 + KClO_3 + KOH \rightarrow K_2MnO_4 + KCl + H_2O$

17. $Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO + H_2O$

18. $KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + MnSO_4 + H_2O + O_2$

19. $KI + K_2Cr_2O_7 + H_2SO_4 \rightarrow I_2 + K_2SO_4 + Cr_2(SO_4)_3 + H_2O$

20. $KMnO_4 + HCl \rightarrow KCl + Cl_2 + MnCl_2 + H_2O$