www.unidocs.it - Appunti e dispense per superare i tuoi esami universitari

BILANCIAMENTI

1. $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$ (2 - 2,3)

2. $K + H_2O \rightarrow KOH + H_2$ (2,2 - 2,1)

3. $P + O_2 \rightarrow P_2O_3$ (4,3 - 2)

4. $Fe_2O_3 + C \rightarrow CO + Fe$ (1,3 - 3,2)

5. $P + Cl_2 \rightarrow PCl_5$ (2,5 - 2)

6. $H_2S + O2 \rightarrow H_2O + S$ (2,1 - 2,2)

7. $H_2S + H_2O_2 \rightarrow H_2SO_4 + H_2O$ (1,4 -1,4)

8. $SO_2 + H_2S \rightarrow H_2O + S$ (1,2 - 2,3)

9. $HI + H_2SO_4 \rightarrow SO_2 + H_2O + I_2$ (2,1 - 1,2,1)

10. $H_2SO_4 + LiOH \rightarrow Li_2SO_4 + H_2O$ (1,2 – 1,2)

11. $SiO_2 + HF \rightarrow H_2O + SiF_4$ (1,4 – 2,1)

12. $AsCl_3 + H_2S \rightarrow HCl + As_2S_3$ (2,3 – 6,1)

13. $HNO_3 + H_2S \rightarrow NO + S + H_2O$ (2,3 - 2,3,4)

14. $Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO + H_2O$ (3,8 - 3,2,4)

15. $Br2 + S + H_2O \rightarrow HBr + H_2SO_4$ (3,1,4 - 6,1)

16. $Fe_2O_3 + C \rightarrow CO + Fe$ (1,3 - 3,2)

17. $CuO + CO \rightarrow Cu + CO_2$ (1,1 -1,1)

www.unidocs.it - Appunti e dispense per superare i tuoi esami universitari

www.unidocs.it - Appunti e dispense per superare i tuoi esami universitari

18. $P + Cl_2 \rightarrow PCl_5$ (2,5 - 2)

19. $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$ (1,1 - 1,1)

20. $H_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$ (2 - 2,1)

21. $HNO_3 + H_2S \rightarrow NO + H_2O + S$ (2,3 - 2,4,3)

www.unidocs.it - Appunti e dispense per superare i tuoi esami universitari