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

Porre gli opportuni coefficienti alle seguenti reazioni.

1) $Al + O_2$ -----> Al_2O_3

2) $Fe + HCl$ ------> $FeCl_2 + H_2$

3) $CuSO_4 + Na_2S$ -----> $CuS + Na_2SO_4$

4) $CO_2 + H_2O$ ------> $C_6H_{12}O_6 + O_2$

5) $Al_4C_3 + H_2O$ ------> $Al(OH)_3 + CH_4$

6) $HNO_3 + Ca(OH)_2$ ------> $Ca(NO_3)_2 + H_2O$

7) $BaCl_2 + Na_3PO_4$ -----> $Ba_3(PO_4)_2 + NaCl$

8) $H_3PO_4 + Mg(OH)_2$ -----> $Mg_3(PO_4)_2 + H_2O$

9) $Br_2 + KOH$ -----> $KBr + KBrO + H_2O$

10) $KClO_3$ -----> $KClO_4 + KCl$

11) $H_2SO_4 + Al(OH)_3$ -----> $Al_2(SO_4)_3 + H_2O$

12) $C_2H_2Cl_4 + Ca(OH)_2$ -----> $C_2HCl_3 + CaCl_2 + H_2O$

13) $Zn_3Sb_2 + H_2O$ -----> $Zn(OH)_2 + SbH_3$

14) $C_6H_5Cl + SiCl_4 + Na$ -----> $(C_6H_5)_4Si + NaCl$

15) $K_4Fe(CN)_6 + H_2SO_4 + H_2O$ -----> $K_2SO_4 + FeSO_4 + (NH_4)_2SO_4 + CO$

16) $Fe(CO)_5 + NaOH$ -----> $Na_2Fe(CO)_4 + Na_2CO_3 + H_2O$

17) $Al + Cr_2O_3$ -----> $Al_2O_3 + Cr$

18) $CS_2 + Cl_2$ -----> $CCl_4 + S_2Cl_2$

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