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

ESERCIZI SUL BILANCIAMENTO DI REAZIONI CHIMICHE NON REDOX

$PCl_3 + H_2O \rightarrow H_3PO_3 + HCl$

$Na_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4 + NaCl$

$H_3PO_4 + Ca(OH)_2 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2O$

$NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$

$Cr_2(SO_4)_3 \rightarrow Cr_2O_3 + SO_3$

$H_3PO_4 + NaOH \rightarrow Na_2HPO_4 + H_2O$

$Al_2S_3 + H_2O \rightarrow Al(OH)_3 + H_2S$

$CrO_3 + H_2O \rightarrow H_2Cr_2O_7$

$CuO + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + H_2O$

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

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

SOLUZIONI

$PCl_3 + 3\ H_2O \rightarrow H_3PO_3 + 3\ HCl$

$Na_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4 + 2\ NaCl$

$2\ H_3PO_4 + 3\ Ca(OH)_2 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + 6\ H_2O$

$2\ NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$

$Cr_2(SO_4)_3 \rightarrow Cr_2O_3 + 3\ SO_3$

$H_3PO_4 + 2\ NaOH \rightarrow Na_2HPO_4 + 2\ H_2O$

$Al_2S_3 + 6\ H_2O \rightarrow 2\ Al(OH)_3 + 3\ H_2S$

$2\ CrO_3 + H_2O \rightarrow H_2Cr_2O_7$

$CuO + 2\ HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + H_2O$

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