Bilanciare le seguenti reazioni

1)
$$Al_2O_3 + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2O$$

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

3)CaCl₂+ Na₃PO₄
$$\longrightarrow$$
 Ca₃(PO₄)₂ + H₂O

$$4)C_5H_{12}+O_2 \rightarrow CO_2+H_2O$$

5)
$$H_3PO_4 + CuO \longrightarrow Cu_3(PO_4)_2 + H_2O$$

6)Pb + HNO₃
$$\longrightarrow$$
 Pb(NO₃)₂ + NO+H₂O

7)
$$Fe_2(SO_4)_3 + Ba(NO_3)_2 \rightarrow Fe(NO_3)_3 + BaSO_4$$

8) AI +
$$H_2O$$
+ NaOH \longrightarrow NaAIO₂+ H_2

9)
$$NaIO_3 + NaHSO_3 \longrightarrow NaHSO_4 + Na_2SO_4 + I_2 + H_2O_4$$

10)
$$AI(OH)_3 + H_2SO_4 \rightarrow AI_2(SO_4)_3 + H_2O_4$$

11)
$$H_3PO_4 + CuO \longrightarrow Cu_3(PO_4)_2 + H_2O$$

12)Pb + HNO₃
$$\longrightarrow$$
 Pb(NO₃)₂ + NO+H₂O

13)Al+Cr₂O₃
$$\longrightarrow$$
 Al₂O₃+Cr

14)AI(OH)₃+
$$H_2CO_3 \rightarrow AI_2(CO_3)_3+ H_2O$$

Svolgere dal libro di testo di chimica i seguenti esercizi: pagina 194 e 195 da n°84 a n° 107.

Svolgere dal libro di testo di scienze i seguenti esercizi: capitolo 1 pagine 39 da n° 3 a n° 11, pagina 40 da n° 1 a n° 7. Capitolo 2 pagina 56 da n° 1 a n° 8 e da n° 12 a n° 17, pagina 57 da n° 1 a n° 4. Capitolo 3 pagina 73 da n° 3 a n° 17, pagina 74 n° 1,2,4,6,9.

Per tutta la classe

Ripassare il programma svolto di chimica e scienze della terra per il test d'ingresso, che si terrà al rientro per tutti gli allievi. Gli esercizi del testo e gli esercizi proposti durante l'anno nelle verifiche di apprendimento sono un buon strumento di ripasso. Le prime lezioni del nuovo anno scolastico saranno dedicate alla correzione/spiegazione di quesiti/esercizi/dubbi proposti dagli allievi, poi verrà somministrato il test di ingresso alla classe. Tutti gli esercizi devono essere svolti sul quaderno da consegnare all'insegnante al rientro in classe.

L'insegnante,

Maria Caldarelli.