Écris les équations balancées des réactions décrites.

La neutralisation de l'acide sulfurique (H_2SO_4) par le trihydroxyde d'aluminium

$3\ H_2SO_4 + 2Al(OH)_3 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 6\ H_2O$

$2(1+) + 2^- = 0$ PRCM = 6 $2(3+) + 3(2-) = 0$

$6\ H_2SO_4 + 2Al(OH)_3 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 6\ H_2O$

L'oxydation de l'aluminium

$4\ Al + 3\ O_2 \rightarrow 2\ Al_2O_3$

$2(3+)\ 3(2-)$

$4\ Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$

La combustion de l'hexane (C_6H_{14})

$2\ C_6H_{14} + 19\ O_2 \rightarrow 12\ CO_2 + 14\ H_2O$

$38/2 = 19$ 24 $+14 = 38$ pair!

$2\ C_6H_{14} + 19\ O_2 \rightarrow 12\ CO_2 + 14\ H_2O$

La réduction de l'oxyde de cuivre par l'hydrogène

$CuO + H_2 \rightarrow Cu + H_2O$

L'électrolyse du NaCl fondu

$2\ NaCl_{(l)} \rightarrow 2\ Na_{(s)} + Cl_{2(g)}$

La synthèse du chlorure d'hydrogène

$H_2 + Cl_2 \rightarrow 2\ HCl$