Ejercicios

1. $LiOH + 2CO_2 \rightarrow Li_2CO_3 + H_2O$
   A B C D

   $2LiOH + 2CO_2 \rightarrow Li_2CO_3 + H_2O$

   Li A = 2C — a=2
   O A+2B=3C+D — B 1
   H A=2D — C 1
   C B=C — D 1

2. $Cr + O_2 \rightarrow Cr_2O_3$
   a b c

   $4Cr + 3O_2 \rightarrow 2Cr_2O_3$

   Cr a=2C — a 4
   O 2B=3C — B 3
   C=2

3. $CaCO_3 + HCL \rightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$
   a B c D e

   $2CaCO_3 + 2HCl \rightarrow 2CaCl_2 + 2CO_2 + 2H_2O$

   Ca a=C — a 2
   C a=D — B 2
   O 3a=2D+e — C 2
   H B=2e — D 2
   Cl B=2C — e 2

4. $BaO_2 + HCl \rightarrow BaCl_2 + H_2O_2$
   a B C D

   $2BaO_2 + 2HCl \rightarrow 2BaCl_2 + 2H_2O_2$

   Ba a=C — a=2
   O 2a=2D — B=2
   H B=2D — C=2
   Cl B=2C — D=2

5. $MnO_2 + HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$
   a B C D e

   $2MnO_2 + 8HCl \rightarrow 2MnCl_2 + 2Cl_2 + 4H_2O$

   Mn a=C — a 2
   O 2a=e — B 8
   H B=2e — C 2
   Cl B=2C+2D — D 2
   e 4