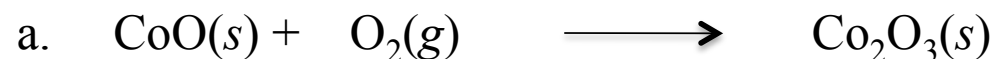


Exercices 1g

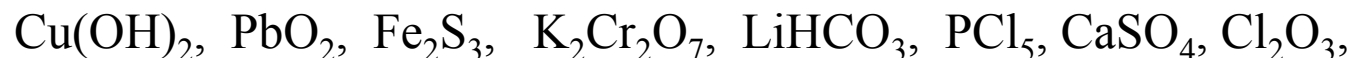
1g 39. Equilibrer les réactions suivantes:



b. La formation du sulfate de potassium et de l'eau à partir du sulfate d'hydrogène et de l'hydroxyde de potassium.

40. Donner les degrés d'oxydation du carbone dans: CO , CO_2 , CH_4

41. Donner les degrés d'oxydation de tous les atomes dans les molécules suivantes:



42. Donner les N.O. et identifier les agents réducteur et oxydant pour la réaction chimique suivante:

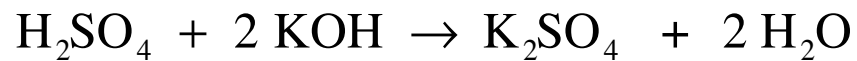


Résultats exercices 1g

1g 39. Equilibrer les réactions suivantes: \longrightarrow

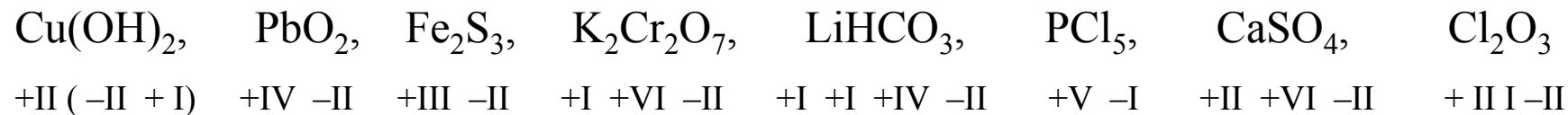


b. La formation du sulfate de potassium et de l'eau à partir du sulfate d'hydrogène et de l'hydroxyde de potassium.

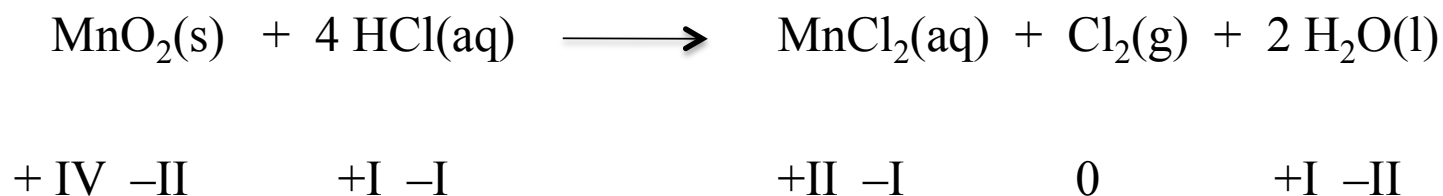


40. Donner les degrés d'oxydation du carbone dans: CO , CO_2 , CH_4
 $\quad \quad \quad +\text{II} \quad +\text{IV} \quad -\text{IV}$

41. Donner les degrés d'oxydation de tous les atomes dans les molécules suivantes:



42. Donner les N.O. et identifier les agents réducteur et oxydant pour la réaction chimique suivante:



Mn(+IV) est réduit de +IV à +II, c'est alors l'agent oxydant qui oxyde Cl(-I) de -I à 0.

Cl(-I) est l'agent réducteur qui réduit Mn(+IV) à Mn(+II).