

Ejercicio 2.19



Números de oxidación

(página 185)

1. Identifica el número de oxidación en cada una de las siguientes especies y completa el siguiente cuadro:

		Especie que se Oxida	Especie que se Reduce	Agente oxidante	Agente reductor
a)	$2\text{PbO}_{(s)} + \text{C}_{(s)} \rightarrow 2\text{Pb}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$				
b)	$\text{NiO}_{(s)} + \text{H}_{2(g)} \rightarrow \text{Ni}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$				
c)	$\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + 3\text{CO}_{(g)} \rightarrow 2\text{Fe}_{(s)} + 3\text{CO}_{2(g)}$				
d)	$4\text{Fe}_{(s)} + 3\text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$				
e)	$\text{O}_{2(g)} + 4\text{K}_{(s)} \rightarrow 2\text{K}_2\text{O}_{(s)}$				

2. Compara tus respuestas con las de tus compañeros y comenten los resultados con el resto de la clase.