

PVQdescriptiva6S.\* Hierro y ácido nítrico

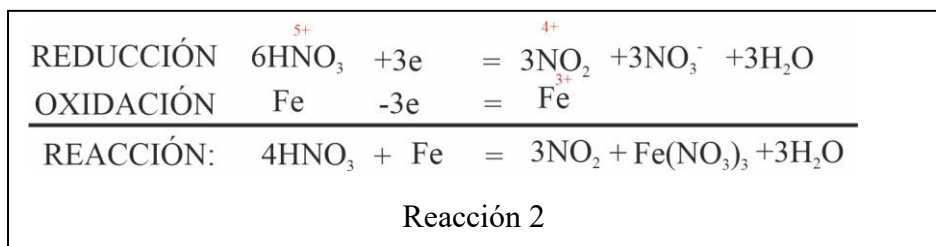
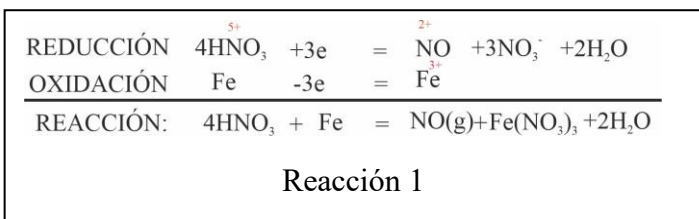


Se dispone de 20g de clavos de hierro 10 en A y 10 en B, y de 20mL ácido nítrico 6N y 15N en A y B respectivamente. Al cabo de cierto tiempo se observa el fenómeno que revela la foto. Con el menos concentrado existe una reacción visible, lo que no ocurre con el mas concentrado. Justificar los procesos químicos ocurridos.

**SOLUCIÓN**

En A, se produce una reacción normal

Mientras que en B, con el ácido nítrico mas concentrado que lleva en disolución NO<sub>2</sub>, se produce también la reacción 2 y 3



A consecuencia de lo cual se produce una mayor concentración de NO, gas poco soluble que forma una película sobre el hierro, pasivándolo y evitando su posterior oxidación

