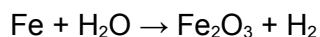


## Ejercicios de ajustes de reacciones con solución

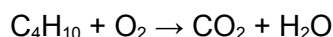
### Ajuste de reacciones.

1) Hacemos reaccionar hierro metálico con agua para producir trióxido de dihierro e hidrógeno molecular. Ajusta la reacción.



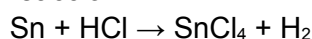
[Solución](#)

2) Se quema butano con oxígeno produciéndose dióxido de carbono y agua. Ajusta la reacción.



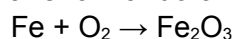
[Solución](#)

3) El estaño reacciona con cloruro de hidrógeno formando cloruro de estaño (IV) y desprendiendo hidrógeno. Ajusta la reacción.



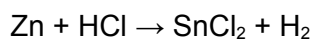
[Solución](#)

4) El hierro se oxida con el oxígeno del aire formando óxido de hierro (III). Ajusta la reacción.



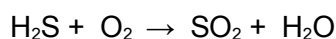
[Solución](#)

5) El cinc reacciona con cloruro de hidrógeno formando cloruro de cinc (II) y desprendiendo hidrógeno. Ajusta la reacción.



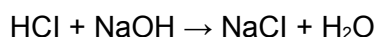
[Solución](#)

6) La combustión de sulfuro de hidrógeno produce dióxido de azufre y agua. Ajusta la reacción. Nota: recuerda que en las combustiones uno de los reactivos es el oxígeno molecular ( $\text{O}_2$ )



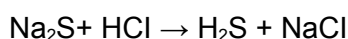
[Solución](#)

7) Hacemos reaccionar cloruro de hidrógeno con hidróxido de sodio, obteniendo cloruro de sodio y agua. Ajusta la reacción.



[Solución](#)

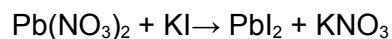
8) Hacemos reaccionar sulfuro de disodio con cloruro de hidrógeno, obteniéndose sulfuro de hidrógeno gaseoso y una disolución de cloruro de sodio. Ajusta la reacción.



[Solución](#)

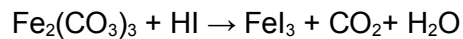
11) El trioxonitrato (V) de plomo (II) reacciona con yoduro de potasio para obtener un precipitado amarillo de diyoduro de plomo y trioxonitrato (V) de potasio disuelto. Ajusta la reacción.

[Solución](#)



12) Hacemos reaccionar trioxocarbonato(IV) de hierro (III) con yoduro de hidrógeno, obteniendo triyoduro de hierro, dióxido de carbono y agua. Ajusta la reacción.

[Solución](#)



13) Hacemos reaccionar trioxonitrato (V) de hierro (III) con trixocarbonato(IV) de sodio para formar trixocarbonato(IV) de hierro (III) y trioxonitrato (V) de sodio. Ajusta la reacción.

[Solución](#)

