

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. Escribe y ajusta la reacción.

[Solución](#)

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

[Solución](#)

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

[Solución](#)

4) El mármol (trioxocarbonato (IV) de calcio) reacciona con el ácido clorhídrico y produce cloruro de calcio, dióxido de carbono y agua. Escribe y ajusta la reacción.

[Solución](#)

5) El estaño reacciona con cloruro de hidrógeno formando cloruro de estaño (IV) y desprendiendo hidrógeno. Escribe y ajusta la reacción.

[Solución](#)

6) El hierro se oxida con el oxígeno del aire formando óxido de hierro (III). Escribe y ajusta la reacción.

[Solución](#)

7) Hacemos reaccionar trioxonitrato (V) de hierro (III) con trioxocarbonato(IV) de sodio para formar trioxocarbonato(IV) de hierro (III) y trioxonitrato (V) de sodio. Escribe y ajusta la reacción.

[Solución](#)

21) Hacemos reaccionar cloruro de hidrógeno con hidróxido de sodio, obteniendo cloruro de sodio y agua. Escribe y ajusta la reacción.

[Solución](#)

22) El trioxocarbonato (IV) de sodio reacciona con el ácido clorhídrico (cloruro de hidrógeno) , produciendo cloruro de sodio, dióxido de carbono y agua. Escribe y ajusta la reacción.

[Solución](#)

23) El trioxonitrato (V) de plomo (II) reacciona con yoduro de potasio para obtener un precipitado amarillo de diyoduro de plomo y trioxonitrato (V) de sodio disuelto. Escribe y ajusta la reacción.

Solución

24) Hacemos reaccionar sulfuro de disodio con cloruro de hidrógeno, obteniéndose sulfuro de hidrógeno gaseoso y una disolución de cloruro de sodio. Escribe y ajusta la reacción.

Solución