$HCl + Al \rightarrow H_2 + AlCl_3$
REACCIÓN DE ALUMINIO Y ÁCIDO CLORHÍDRICO
HD

$6HCl + 2Al \rightarrow 3H_2 + 2AlCl_3$
REACCIÓN DE ALUMINIO Y ÁCIDO CLORHÍDRICO
HD

iTec School
x 0.5

Escribe las ecuaciones químicas que representan a las reacciones que se dan entre los ácidos clorhídrico y sulfúrico y los metales hierro, aluminio, cobre y platino.

cloruro de hidrógeno + hierro →

$3\ HCl + Fe \rightarrow$

$6\ HCl + 2\ Fe \rightarrow$

cloruro de hidrógeno + aluminio →

$3\ HCl + Al \rightarrow$

$6\ HCl + 2\ Al \rightarrow$

cloruro de hidrógeno + cobre → No hay reacción química

cloruro de hidrógeno + platino → No hay reacción química

Escribe las ecuaciones químicas que representan a las reacciones que se dan entre los ácidos clorhídrico y sulfúrico y los metales hierro, aluminio, cobre y platino.

cloruro de hidrógeno + hierro → tricloruro de hierro + dihidrógeno

$3\ HCl + Fe \rightarrow FeCl_3 + 1{,}5\ H_2$

$6\ HCl + 2\ Fe \rightarrow 2\ FeCl_3 + 3\ H_2$

cloruro de hidrógeno + aluminio →

$3\ HCl + Al \rightarrow$

$6\ HCl + 2\ Al \rightarrow$

cloruro de hidrógeno + cobre → No hay reacción química

cloruro de hidrógeno + platino → No hay reacción química

Escribe las ecuaciones químicas que representan a las reacciones que se dan entre los ácidos clorhídrico y sulfúrico y los metales hierro, aluminio, cobre y platino.

cloruro de hidrógeno + hierro → tricloruro de hierro + dihidrógeno

$3\ HCl + Fe \rightarrow FeCl_3 + 1{,}5\ H_2$

$6\ HCl + 2\ Fe \rightarrow 2\ FeCl_3 + 3\ H_2$

cloruro de hidrógeno + aluminio → cloruro de aluminio + dihidrógeno

$3\ HCl + Al \rightarrow AlCl_3 + 1{,}5\ H_2$

$6\ HCl + 2\ Al \rightarrow 2\ AlCl_3 + 3\ H_2$

cloruro de hidrógeno + cobre → No hay reacción química

cloruro de hidrógeno + platino → No hay reacción química

¿Qué masa de hidrógeno puede producirse haciendo reaccionar 6 g de aluminio con ácido clorhídrico?

$$Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$$

¿Qué masa de hidrógeno puede producirse haciendo reaccionar 6 g de aluminio con ácido clorhídrico?

$$Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$$

¡Sin ajustar!

¿Qué masa de hidrógeno puede producirse haciendo reaccionar 6 g de aluminio con ácido clorhídrico?

$$Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$$

Datos: Al = 27

H = 1

Cl = 35'5

¿Qué masa de hidrógeno puede producirse haciendo reaccionar 6 g de aluminio con ácido clorhídrico?

$$2\,Al + 6\,HCl \rightarrow 2\,AlCl_3 + 3\,H_2$$

¿Qué masa de hidrógeno puede producirse haciendo reaccionar 6 g de aluminio con ácido clorhídrico?

$$2\,Al + 6\,HCl \rightarrow 2\,AlCl_3 + 3\,H_2$$

$$\frac{2 \cdot 27\,g}{3 \cdot 2\,g} = \frac{6\,g}{X}$$

¿Qué masa de hidrógeno puede producirse haciendo reaccionar 6 g de aluminio con ácido clorhídrico?

$$2\,Al + 6\,HCl \rightarrow 2\,AlCl_3 + 3\,H_2$$

$$\frac{2 \cdot 27\,g}{3 \cdot 2\,g} = \frac{6\,g}{X} \Rightarrow X = 0{,}7\,g$$