El carbón se quema con oxígeno produciendo dióxido de carbono mediante una reacción que podemos expresar así:

$$C\,(s) + O_2\,(g) \rightarrow CO_2\,(g)$$

a) ¿Qué masa (g) de oxígeno hará falta para quemar 6 kg de carbón?

b) ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtendrá en ese caso?

El carbón se quema con oxígeno produciendo dióxido de carbono mediante una reacción que podemos expresar así:

$$C\,(s) + O_2\,(g) \rightarrow CO_2\,(g)$$

a) ¿Qué masa (g) de oxígeno hará falta para quemar 6 kg de carbón?

b) ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtendrá en ese caso?

$$C\,(s) + O_2\,(g) \rightarrow CO_2\,(g)$$

12 g/mol g/mol

El carbón se quema con oxígeno produciendo dióxido de carbono mediante una reacción que podemos expresar así:

$$C\,(s) + O_2\,(g) \rightarrow CO_2\,(g)$$

a) ¿Qué masa (g) de oxígeno hará falta para quemar 6 kg de carbón?

b) ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtendrá en ese caso?

$$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$$

12 g/mol 32 g/mol

El carbón se quema con oxígeno produciendo dióxido de carbono mediante una reacción que podemos expresar así:

$$C\,(s) + O_2\,(g) \rightarrow CO_2\,(g)$$

a) ¿Qué masa (g) de oxígeno hará falta para quemar 6 kg de carbón?

b) ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtendrá en ese caso?

$$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$$

12 g/mol 32 g/mol

$$\frac{12g}{♥g} = \frac{6000g}{x}$$

El carbón se quema con oxígeno produciendo dióxido de carbono mediante una reacción que podemos expresar así:

$$C\,(s) + O_2\,(g) \rightarrow CO_2\,(g)$$

a) ¿Qué masa (g) de oxígeno hará falta para quemar 6 kg de carbón?

b) ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtendrá en ese caso?

$$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$$

12 g/mol 32 g/mol

$$\frac{12g}{32g} = \frac{6000g}{x}$$

El carbón se quema con oxígeno produciendo dióxido de carbono mediante una reacción que podemos expresar así:

$$C\,(s) + O_2\,(g) \rightarrow CO_2\,(g)$$

a) ¿Qué masa (g) de oxígeno hará falta para quemar 6 kg de carbón?

b) ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtendrá en ese caso?

$$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$$

12 g/mol 32 g/mol

$$\frac{12g}{32g} = \frac{6000g}{x}$$

x = ♥ g O_2

El carbón se quema con oxígeno produciendo dióxido de carbono mediante una reacción que podemos expresar así:

$$C\,(s) + O_2\,(g) \rightarrow CO_2\,(g)$$

a) ¿Qué masa (g) de oxígeno hará falta para quemar 6 kg de carbón?

b) ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtendrá en ese caso?

$$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$$

12 g/mol 32 g/mol

$$\frac{12g}{32g} = \frac{6000g}{x}$$

$x = 16000g\ O_2$

El carbón se quema con oxígeno produciendo dióxido de carbono mediante una reacción que podemos expresar así:

$$C\,(s) + O_2\,(g) \rightarrow CO_2\,(g)$$

a) ¿Qué masa (g) de oxígeno hará falta para quemar 6 kg de carbón?

b) ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtendrá en ese caso?

$$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$$

b) 6000 g + 16000 g → ♥ g

El carbón se quema con oxígeno produciendo dióxido de carbono mediante una reacción que podemos expresar así:

$$C\,(s) + O_2\,(g) \rightarrow CO_2\,(g)$$

a) ¿Qué masa (g) de oxígeno hará falta para quemar 6 kg de carbón?

b) ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtendrá en ese caso?

$$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$$

b) 6000 g + 16000 g → 22000 g