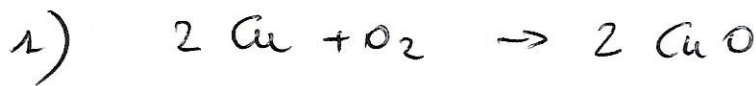


- 1) Pour brûler 3g de carbone ^I, il faut 8g de dioxygène
 Or pour brûler 1g de carbone, il faut $\frac{8}{3}$ g de dioxygène
 Or pour brûler 30g de carbone, il faut $\frac{8}{3} \times 30 = 80$ g de dioxygène

- 2) Avec 6 l de dioxygène, on brûle 3g de carbone
 Or avec 1 l de dioxygène, on brûle $\frac{3}{6}$ g de carbone
 Or avec 2 l de dioxygène, on brûle $\frac{3}{6} \times 2 = 1$ g de carbone

- 3) 3g de carbone \rightarrow 6 l dioxygène
 1g de carbone \rightarrow $\frac{6}{3} = 2$ l dioxygène
 36g de carbone \rightarrow $2 \times 36 = 72$ l dioxygène

(II)



- 2) les réactifs sont le cuivre et l'oxygène le dioxygène
 les produits sont l'oxyde de cuivre (CuO)
 le combustible est le cuivre (Cu)
 le comburant est l'oxygène le dioxygène (O₂)

- ~~3) 3 l de O₂ brûlent 5g de cuivre
 Or 1 l de O₂ brûle $\frac{5}{3}$ g de cuivre
 Or 5 l de O₂ brûlent $\frac{5}{3} \times 5 = \frac{25}{3} \approx 8,3$ g de cuivre~~

- 3) 5 l de O₂ brûlent 10g de cuivre
 Or 1 l de O₂ brûle 2g de cuivre
 Or 3 l de O₂ brûlent 6g de cuivre } \Rightarrow Or la réponse est OUI