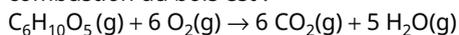
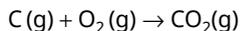


**Exercice similaire****6 Dioxyde de carbone produit par un barbecue traditionnel**

**1. a.** L'équation de la réaction qui modélise la combustion du bois est :



**b.** Celle du charbon de bois est :



**2. a.** La combustion du charbon produit une masse de dioxyde de carbone légèrement plus grande pour dégager une même quantité d'énergie que celle produite par le bois. Celle de l'utilisation du butane est bien inférieure.

**b.** L'empreinte carbone de l'utilisation du charbon est légèrement supérieure à celle du bois, elle-même supérieure à celle du butane.

Remarque : on compare ici l'empreinte carbone de l'utilisation de ces combustibles et non leur empreinte carbone globale (extraction, fabrication)