

## Correction succincte des exercices du chapitre C3

### 1 p 62

- a) [...] réactifs [...] produit.
- b) [...] précipité [...]
- c) [...] butane [...]
- d) [...] monoxyde [...]
- e) [...] combustible [...] comburant.

### 6 p 63

- 1) voir cours
- 2) carbone + dioxygène → dioxyde de carbone
- 3a) réactifs : eau de chaux – dioxyde de carbone ; produits : carbonate de calcium et eau
- 3b) dioxyde de carbone + eau de chaux → carbonate de calcium + eau
- 3c) ce n'est pas une combustion : elle ne produit pas de chaleur ni de lumière

### 7 p 63

- a) propane et dioxygène
- b) eau et dioxyde de carbone
- c) propane + dioxygène → eau + dioxyde de carbone

### 8 p 63

- a) incomplète car elle produit du carbone (traces noires)
- b) méthane + dioxygène
- c) dioxyde de carbone + eau + carbone
- d) monoxyde de carbone, toxique et indétectable par nos sens. Provoque la mort par asphyxie de l'organisme.

### 12 p 64

- a) voir cours partie III
- b) combustible = butane – comburant = dioxygène
- c) butane + dioxygène
- d) eau + dioxyde de carbone
- e) butane + dioxygène → eau + dioxyde de carbone

### 16 p 64

- a) combustible (ici le carbone), comburant (ici le dioxygène) et énergie d'activation (étincelle ou flamme)
- b) carbone et dioxygène
- c) la combustion s'arrête par manque de dioxygène c-à-d de comburant (qui est consommé)
- d) flacon A → 20 % de dioxygène ; flacon B → 100% de dioxygène donc on brûlera plus de carbone dans le flacon B donc la masse de carbone brûlée sera plus importante dans le flacon B (*on peut même remarquer que  $100 = 5 \times 20$  donc la masse dans le flacon B sera 5 fois plus grande c-à-d  $5 \times 0,5 = 2,5$  g !*)