

## 课题2 如何正确书写化学方程式

### 达标自查

1. (1) 某学生将书写化学方程式的步骤概括为“一写、二配、三注”。下面是书写“镁带燃烧”化学方程式的过程，你认为各步书写是否正确？如不正确请说明原因。

书 写 步 骤	原 因 分 析
①一写: $Mg + O_2 \rightarrow MgO$	
②二配: $Mg + O_2 \rightleftharpoons MgO_2$	
③三注: $Mg + O_2 \uparrow \rightleftharpoons MgO_2 \downarrow$	

(2) 请按上述书写步骤正确书写两个化学方程式。

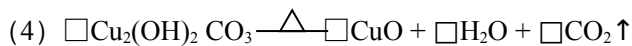
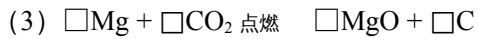
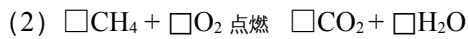
① 细铁丝在氧气中燃烧                      ② (自编题)

一写 \_\_\_\_\_

二配 \_\_\_\_\_

三注 \_\_\_\_\_

2. 配平下列化学方程式 (在□中填入相应的化学计量数)。



### 能力提高

3. 有些科学家预言未来最理想的燃料是绿色植物，即①将绿色植物的秸秆[主要成分是纤维素，化学式为  $(C_6H_{10}O_5)_n$ ]在适当催化剂作用下与水作用生成葡萄糖(化学式为  $C_6H_{12}O_6$ )；②再将葡萄糖在一定条件下发酵转化为乙醇( $C_2H_5OH$ )和二氧化碳；③用乙醇做燃料，在空气中燃烧生成二氧化碳和水。试写出②、③的化学方程式：

② \_\_\_\_\_ ；

③ \_\_\_\_\_ 。

### 拓展探究

4. 八硝基立方烷是一种新型烈性炸药，它的化学式为  $C_8(NO_2)_8$ ，一经引爆，这种炸药便能分解为极为稳定的气体： $CO_2$ 和 $N_2$ 。八硝基立方烷分子中，各种元素原子的最简比为，八硝基立方烷爆炸反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。