Bài 1. Cho các sơ đồ phản ứng sau:

(1) .... + $3O_2 \rightarrow Al_2O_3$

(2) $4P$ + ... $\rightarrow P_2O_5$

(3) S + ... $\rightarrow SO_2$

(4) $2Mg + O_2 \rightarrow$ ....

Hoàn thành các phương trình hoá học và đọc tên các sản phẩm tạo thành

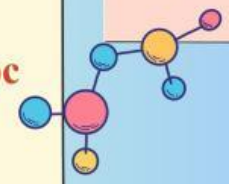
Bài 2. Gọi tên oxide

SO_2 :

P_2O_5 :

N_2O_5 :

CO_2:



OXIDE

LIVEWORKSHEETS