

## ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 58 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC LỚP 8

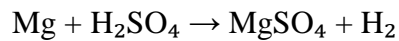
### Đề bài

Biết rằng kim loại magie Mg tác dụng với axit sunfuric  $\text{H}_2\text{SO}_4$  tạo ra khí hiđro  $\text{H}_2$  và chất magie sunfat  $\text{MgSO}_4$ .

- Lập phương trình hóa học của phản ứng.
- Cho biết tỉ lệ số nguyên tử magie lần lượt với số phân tử của ba chất khác trong phản ứng.

### Lời giải đáp án

- Phương trình hóa học của phản ứng:



- Số phân tử Mg : số phân tử  $\text{H}_2\text{SO}_4$  : số phân tử  $\text{MgSO}_4$  : số phân tử  $\text{H}_2$  đều là tỉ lệ 1 : 1.