

GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 2 TRANG 41 SGK HÓA LỚP 9

Đề bài

a) Cho các dung dịch sau đây lần lượt phản ứng với nhau từng đôi một, hãy ghi dấu (x) nếu có phản ứng xảy ra, số 0 nếu không có phản ứng.

	NaOH	HCl	H ₂ SO ₄
CuSO ₄			
HCl			
Ba(OH) ₂			

b) Viết các phương trình hóa học (nếu có).

Hướng dẫn giải

Phản ứng giữa các dung dịch trên đều thuộc loại phản ứng trao đổi, muốn xảy ra được sản phẩm phải có chất không tan, chất khí hoặc H₂O.

Đáp án bài 2 trang 41 sgk hóa lớp 9

a)

	NaOH	HCl	H ₂ SO ₄
CuSO ₄	x	0	0
HCl	x	0	0
Ba(OH) ₂	0	x	x

b) Các phương trình hóa học:



