

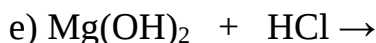
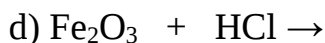
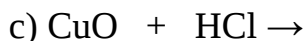
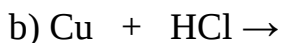
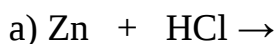
ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC
TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH

NỘI DUNG HỌC TẬP HÓA 9

Tuần 4 (từ 27/9/2021 – 02/10/2021)

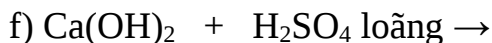
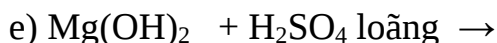
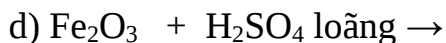
Tiết 7,8 - Bài 4: MỘT SỐ ACID QUAN TRỌNG

1) Tìm hiểu thông tin trong sách giáo khoa và tài liệu tham khảo, em hãy hoàn thành các phương trình phản ứng sau (nếu có xảy ra phản ứng):



Từ các dữ kiện trên, em hãy nêu tính chất hóa học của hydrochloric acid (HCl).

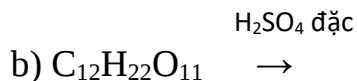
2) Tìm hiểu thông tin trong sách giáo khoa và tài liệu tham khảo, em hãy hoàn thành các phương trình phản ứng sau (nếu có xảy ra phản ứng):



Từ các dữ kiện trên, em hãy nêu tính chất hóa học của sulfuric acid loãng (H_2SO_4 loãng)

3) Tìm hiểu thông tin trong sách giáo khoa và tài liệu tham khảo, em hãy hoàn thành các phương trình phản ứng sau (nếu có xảy ra phản ứng):

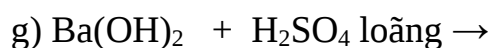
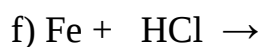
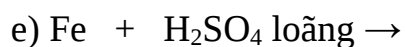
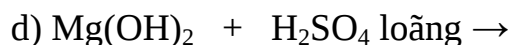
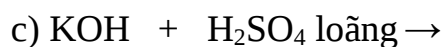
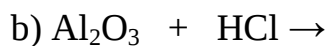
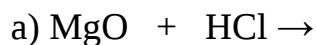




Từ các dữ kiện trên, em hãy nêu sự khác biệt về tính chất hóa học của sulfuric acid loãng và sulfuric acid đặc.

BÀI TẬP ÁP DỤNG

1) Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:



2) Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các dung dịch sau: HCl , NaCl , Na_2SO_4 .

3) Hòa tan 2,7 gam Al vào 500 gam dung dịch sulfuric acid loãng (H_2SO_4) (vừa đủ).

a. Tính khối lượng muối thu được.

b. Tính thể tích khí thu được ở 25°C , 1 bar.

c. Tính nồng độ phần trăm của dd H_2SO_4 đã dùng.

d. Tính nồng độ phần trăm của dd muối thu được.

4) Hòa tan 12 gam MgO vào 400 ml dung dịch hydrochloric acid (HCl) (vừa đủ).

a. Tính khối lượng muối thu được.

b. Tính nồng độ mol/l của dd HCl đã dùng.