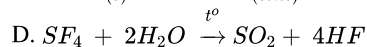
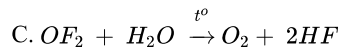
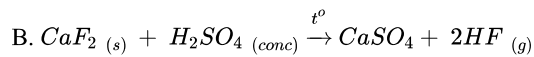
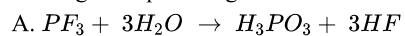


BÀI TẬP TỰ LUYỆN

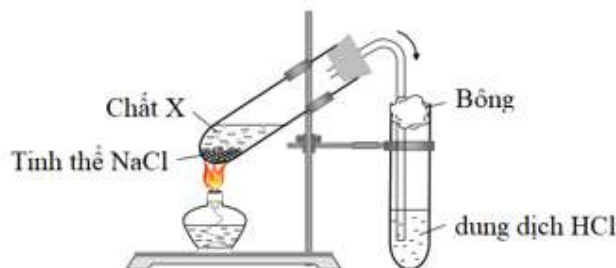
HỢP CHẤT HALIDE (PHẦN IV)

HỌC TỐT HÓA HỌC 10

1. Phương trình phản ứng điều chế HF là



2. Cho sơ đồ điều chế HCl trong phòng thí nghiệm:



Chất X trong sơ đồ trên là

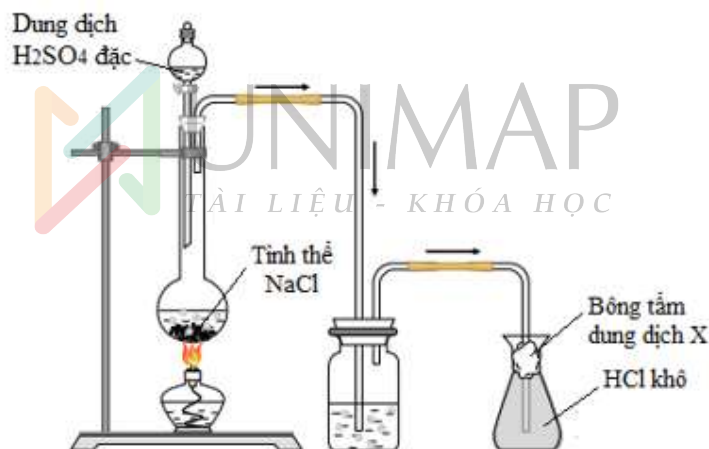
A. H_2SO_4 đặc.

B. HCl đặc.

C. HBr đặc.

D. HI đặc.

3. Cho sơ đồ điều chế HCl trong phòng thí nghiệm:



Dung dịch X trong sơ đồ trên là

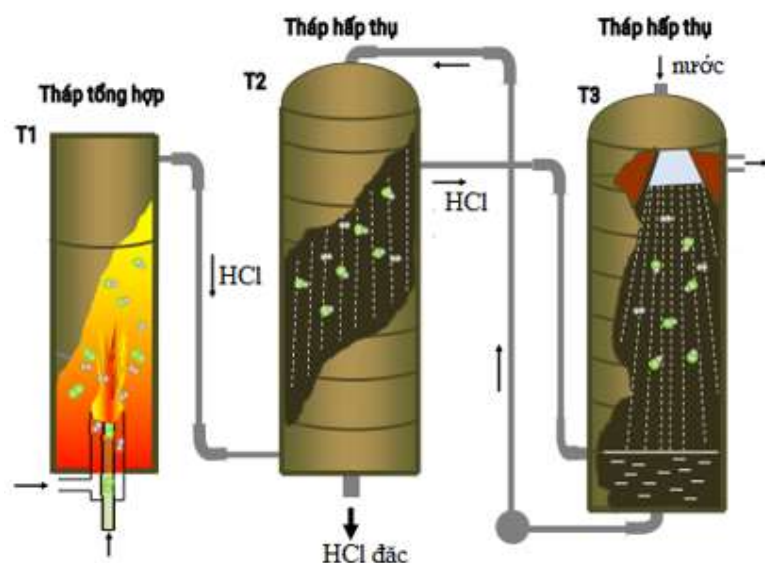
A. Dung dịch NaOH.

B. Dung dịch NaCl.

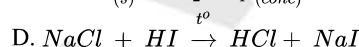
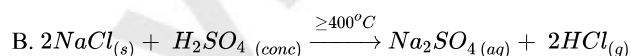
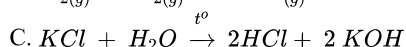
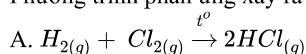
C. Dung dịch NaBr.

D. Dung dịch NaI.

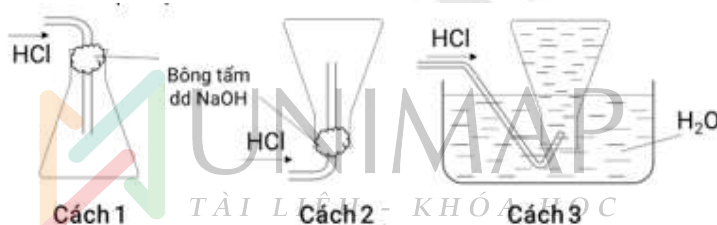
4. Cho sơ đồ điều chế HCl trong công nghiệp:



Phương trình phản ứng xảy ra ở tháp tổng hợp là



5. Hình ảnh sau mô tả các cách thu khí:



Để thu khí HCl có thể dùng

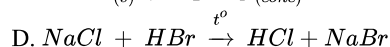
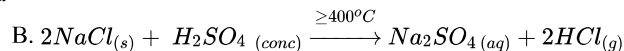
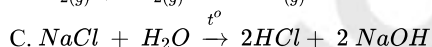
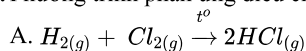
A. cách 1.

C. cách 3.

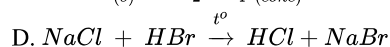
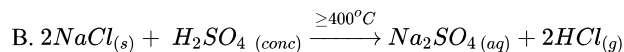
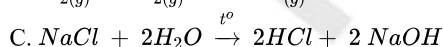
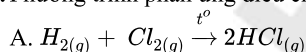
B. cách 2.

D. cách 1 và cách 3.

6. Phương trình phản ứng điều chế HCl trong phòng thí nghiệm là



7. Phương trình phản ứng điều chế HCl trong công nghiệp là



8. Phương pháp sulfate dùng để điều chế các acid

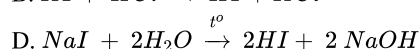
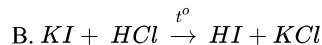
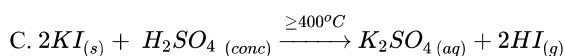
A. HF và HI.

C. HBr và HI.

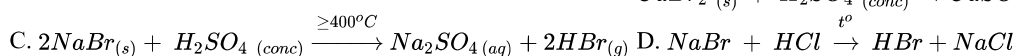
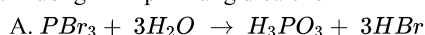
B. HCl và HBr.

D. HF và HCl.

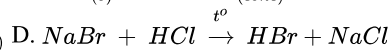
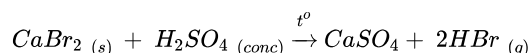
9. Phương trình phản ứng điều chế HI là



10. Phương trình phản ứng điều chế HBr là



B.



11. Lấy 2 lít khí H_2 cho tác dụng với 3 lít khí Cl_2 . Hiệu suất phản ứng là 90 %. Các khí đều được đo ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất. Thể tích hỗn hợp khí thu được sau phản ứng là

