

1. Tính pH của các dd sau:

- a. KOH 0,025M.
- b. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 0,005M.
- c. H_2SO_4 0,0035M.
- d. HNO_3 0,0001M.

2. Tính nồng độ mol/ lit của các ion trong các dd sau:

- a. 200 ml dung dịch có chứa 5,85 gam NaCl
- b. 300 ml dung dịch chứa 5,55 gam CaCl_2
- c. dung dịch H_2SO_4 0,3M
- d. dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,075M.