

## Bài 49

# NHẬN BIẾT MỘT SỐ ANION TRONG DUNG DỊCH

8.9. B

8.10. D

8.11. B

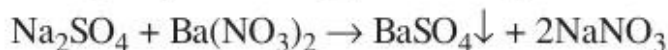
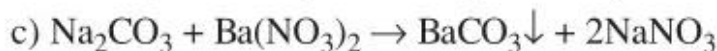
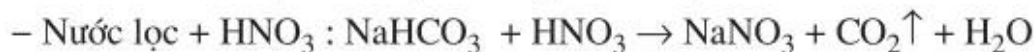
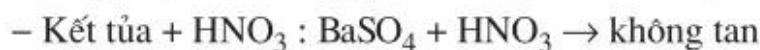
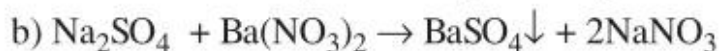
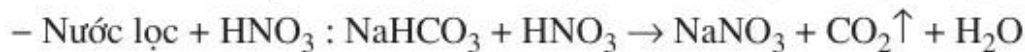
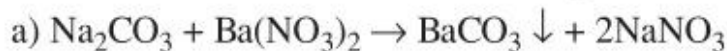
8.12. C

8.13.  $\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow$  (trắng)

Cần môi trường axit vì một loạt anion như :  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$  cho kết tủa trắng với cation  $\text{Ba}^{2+}$ , nhưng các kết tủa đó đều tan trong dung dịch HCl hoặc  $\text{HNO}_3$  loãng, chỉ riêng  $\text{BaSO}_4$  không tan.

8.14. Điều kiện là trong dung dịch đó chỉ có mặt các cation không tác dụng với anion và môi trường của dung dịch không phải là môi trường axit.

8.15. Cho  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  vào từng dung dịch. Lọc lấy kết tủa cho tác dụng với  $\text{HNO}_3$ , nước lọc cũng cho tác dụng với  $\text{HNO}_3$ .



Trường hợp này được 2 kết tủa, nước lọc chỉ có  $\text{NaNO}_3$  và  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  dư.

8.16. Các ion chỉ tồn tại trong dung dịch khi không tạo ra kết tủa.

Các ống nghiệm gồm các ion sau :

