

# PHẦN HAI : HƯỚNG DẪN – BÀI GIẢI – ĐÁP SỐ

## Chương I

---

## SỰ ĐIỆN LI

### Bài 1.

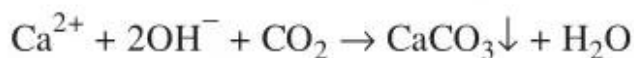
### SỰ ĐIỆN LI

1.1. Trường hợp C.

1.2. Dung dịch B.

1.3. Dung dịch C.

1.4. Vì  $\text{Ca(OH)}_2$  hấp thụ  $\text{CO}_2$  trong không khí tạo thành kết tủa  $\text{CaCO}_3$  và  $\text{H}_2\text{O}$  làm giảm nồng độ các ion trong dung dịch :



1.5. 1.  $\text{BeF}_2 \rightarrow \text{Be}^{2+} + 2\text{F}^-$



2.  $\text{HBrO} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{BrO}^-$



1.6. 1.  $\text{NaClO}_4 \rightarrow \text{Na}^+ + \text{ClO}_4^-$

$$[\text{Na}^+] = [\text{ClO}_4^-] = 0,020\text{M}$$

2.  $\text{HBr} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Br}^-$

$$[\text{H}^+] = [\text{Br}^-] = 0,050\text{M}$$

3.  $\text{KOH} \rightarrow \text{K}^+ + \text{OH}^-$

$$[\text{K}^+] = [\text{OH}^-] = 0,010\text{M}$$



$$[\text{K}^+] = [\text{MnO}_4^-] = 0,015\text{M}.$$

1.7\*.

