

GIẢI HÓA LỚP 12: ĐÁP ÁN BÀI 8 TRANG 119 SGK HÓA HỌC

Đề bài

Trong một cốc nước có chứa 0,01 mol Na^+ , 0,02 mol Ca^{2+} , 0,01 mol Mg^{2+} , 0,05 mol HCO_3^- , 0,02 mol Cl^- . Nước trong cốc thuộc loại nào?

- A. Nước cứng có tính cứng tạm thời.
- B. Nước cứng có tính cứng vĩnh cửu.
- C. Nước cứng có tính cứng toàn phần.
- D. Nước mềm.

Hướng dẫn giải

Có 3 loại nước:

- + Nước cứng tạm thời chứa: Ca^{2+} , Mg^{2+} , HCO_3^-
- + Nước cứng vĩnh cửu chứa: Ca^{2+} , Mg^{2+} , SO_4^{2-} , Cl^-
- + Nước cứng toàn phần chứa: Ca^{2+} , Mg^{2+} , HCO_3^- , SO_4^{2-} , Cl^-

ĐÁP ÁN BÀI 8 TRANG 119 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Cốc nước trên chứa các ion: Ca^{2+} , Mg^{2+} , HCO_3^- , Cl^-

=> Thuộc nước cứng toàn phần

Đáp án C