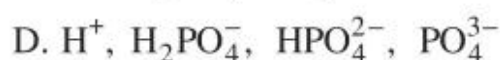
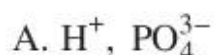


Bài 11.

AXIT PHOTPHORIC VÀ MUỐI PHOTPHAT

2.33. Dung dịch axit photphoric có chứa các ion (không kể H^+ và OH^- của nước) :



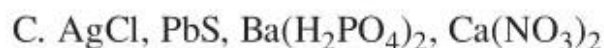
Hãy chọn đáp án đúng.

2.34. Viết phương trình hoá học của phản ứng điều chế H_3PO_4 từ quặng apatit. Tại sao H_3PO_4 điều chế bằng phương pháp này lại không tinh khiết, có chất lượng thấp.

2.35. Cho các chất sau : $Ca_3(PO_4)_2$, P_2O_5 , P, H_3PO_4 , NaH_2PO_4 , $NH_4H_2PO_4$, Na_3PO_4 , Ag_3PO_4 . Hãy lập một dãy biến hoá biểu diễn quan hệ giữa các chất trên. Viết các phương trình hoá học và nêu rõ phản ứng thuộc loại nào.

2.36. Hãy chọn một thuốc thử thích hợp để phân biệt các muối : Na_3PO_4 , NaCl, NaBr, Na_2S , $NaNO_3$. Nêu rõ hiện tượng dùng để phân biệt và viết phương trình hoá học của các phản ứng.

2.37. Trong dãy nào sau đây tất cả các muối đều ít tan trong nước ?



Hãy chọn đáp án đúng.

2.38. Cho 62 gam canxi photphat tác dụng với 49 g dung dịch H_2SO_4 64%. Làm bay hơi dung dịch thu được đến cạn khô thì được một hỗn hợp rắn. Xác định thành phần khối lượng của hỗn hợp rắn, biết rằng các phản ứng đều xảy ra với hiệu suất 100%.