

PHIẾU HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC
MÔN: HOÁ HỌC 9 (Tuần 5)

NỘI DUNG	GHI CHÚ
Tên bài học/ chủ đề:	BASE
Khối lớp	Khối lớp 9
Hoạt động 1: Hs đọc SGK trang 24, nêu hiện tượng thí nghiệm 1, viết các phương trình hoá học và ghi bài vào vở	TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA BASE <u>1. Làm đổi màu chất chỉ thị màu:</u> <ul style="list-style-type: none">• Dd Base làm quì tím chuyển thành màu xanh• Dd Bazơ làm dung dịch phenolphthalein (không màu) hoá màu hồng <u>2. Tác dụng với acidic oxide</u> $Ca(OH)_2 + SO_2 \rightarrow CaSO_3 + H_2O$ $2NaOH + CO_2 \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O$ → Dung dịch base tác dụng với acidic oxide tạo thành muối và nước <u>3. Tác dụng với dung dịch acid:</u> $Fe(OH)_3 + 3HCl \rightarrow FeCl_3 + 3H_2O$ $Ba(OH)_2 + 2HNO_3 \rightarrow Ba(NO_3)_2 + 2H_2O$ → Dung dịch base tác dụng với dung dịch acid tạo thành muối và nước <u>4. Base không tan bị nhiệt phân huỷ</u> $Cu(OH)_2 \rightarrow CuO + H_2O$ → Một số base không tan ($Cu(OH)_2$, $Fe(OH)_2$, $Fe(OH)_3$,...) khi nhiệt phân tạo thành basic oxide tương ứng và nước.
Hoạt động 2: Học sinh nghiên cứu và trả lời 2 câu hỏi vận dụng	Câu 1. Mô tả hiện tượng, viết phương trình: Cho dung dịch $CuCl_2$ vào $Ba(OH)_2$ Câu 2. Bằng kiến thức hóa học, giải thích hiện tượng và viết phương trình: Trên bề mặt cốc chứa nước vôi trong, để ngoài không khí, lâu ngày thường có lớp màng chất rắn màu trắng.
Hoạt động 3 : Dẫn dò	Hs vào trang padlet: https://padlet.com/nguyenxuanquichem để xem và tải bài giảng

PHIẾU HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC

MÔN: HOÁ HỌC 9 (Tuần 6)

NỘI DUNG	GHI CHÚ
Tên bài học/ chủ đề:	MUỐI – PHÂN BÓN HOÁ HỌC
Khối lớp	Khối lớp 9
Hoạt động 1: Hs đọc SGK trang 31, 32, nêu hiện tượng các thí nghiệm, viết các phương trình hoá học và ghi bài vào vở	TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA MUỐI I. Tính chất hoá học của muối 1. Muối tác dụng với dung dịch acid $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{HCl}$ → Muối tác dụng với dung dịch acid tạo ra muối mới và acid mới 2. Muối tác dụng với dung dịch kiềm $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{NaOH}$ → Muối tác dụng với dung dịch kiềm tạo ra muối mới và base mới 3. Muối tác dụng với muối $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{NaCl}$ → Muối tác dụng với muối tạo ra hai muối mới 4. Một số muối phân hủy ở nhiệt độ cao $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t^\circ} \text{CaO} + \text{CO}_2\uparrow$ $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{t^\circ} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$ 5. Muối tác dụng với kim loại PT: $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}\downarrow$ HT: Fe tan, dung dịch chuyển từ xanh lam sang lục nhạt, có kim loại nâu đỏ bám lên đinh Fe → Muối tác dụng với kim loại tạo thành muối mới và kim loại mới II. Phản ứng trao đổi trong dung dịch Phản ứng trao đổi là phản ứng hóa học, trong đó hai hợp chất tham gia phản ứng trao đổi với nhau những thành phần cấu tạo của chúng để tạo ra những hợp chất mới. ĐK: Phản ứng trao đổi trong dung dịch các chất chỉ xảy ra nếu sản phẩm tạo thành có chất không tan hoặc chất khí.
Hoạt động 2: Học sinh nghiên cứu bài và đọc bài 10 SGK trang 34 trả lời các câu hỏi	Câu 1: Chỉ dùng quỳ tím phân biệt các dung dịch không màu đựng trong các lọ không nhãn gồm NaCl ; Na_2SO_4 ; $\text{Ba}(\text{OH})_2$; BaCl_2 ; H_2SO_4 Câu 2: Tại sao trong thực tế khi bón phân cho cây trồng lại không bón kết hợp phân đạm cùng với vôi bột hay tro bếp? Câu 3: Trình bày cách sản xuất muối ăn, vôi sống?
Hoạt động 3 : Dẫn dò	Hs vào trang padlet: https://padlet.com/nguyenxuanquichem để xem và tải bài giảng