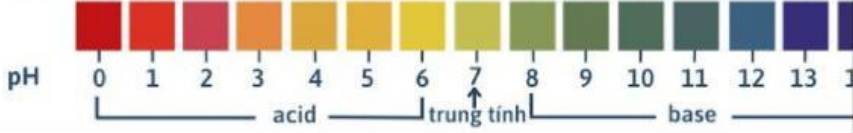


Nhận xét:

- Đưa hình ảnh vào phiếu thay vì ghi SGK.
- HCl dung dịch là hydrochloric acid.
- PHT số 1 cần có lệnh hỏi, vd hoàn thành bảng sau hoặc nêu hiện tượng và viết pthh xảy ra (nếu có) của thí nghiệm trên.
- chỗ đáp án sửa chữ k thành g.
- tương câu 3 thêm lệnh hỏi, điền vào chỗ trống để hoàn thành các phát biểu sau.
- PHT số 2 nên thay bằng liveworksheet

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 2 <i>Tìm hiểu về khái niệm của pH</i>		
Câu 1: Quan sát video và Hình 2.6 SGK CTST/15. Hãy hoàn thành nội dung sau dưới dạng điền khuyết:		
- pH là chỉ số đánh giá độ..... hay độ..... của một dung dịch. Nếu nồng độ ion hydrogen trong dung dịch là $[H^+]$, ta có công thức tính pH như sau:		
- $pH = \dots\dots\dots$		
- Từ đó, nồng độ ion hydrogen được tính bằng: $[H^+] = \dots\dots\dots$		
- Trong dung dịch nước của bất kì chất nào ở 25 °C, tích số ion của nước là:		
Câu 2: Quan sát Hình 2.6 SGK CTST/15, điền các nội dung sau: 14, trung tính, base, 1, acid vào chỗ trống để hoàn thành các nội dung sau:		
(1) Thang pH thường có giá trị từ ...(1)... đến ...(2)...		
(2) $pH < 7$: Môi trường ...(3)...		
(3) $pH = 7$: Môi trường ...(4)...		
(4) $pH > 7$: Môi trường ...(5)...		
Câu 3: Tính giá trị pH của các dung dịch sau:		
$[H^+]$	0,01 M	0,5 M
pH		
Câu 4: Dựa vào Hình 2.8 SGK CTST/16 và Bảng 1 dưới đây, em hãy điền nội dung còn thiếu vào chỗ trống để hoàn thành bảng chỉ thị màu sắc:		
Bảng 2.1. Màu của giấy pH, giấy quỳ và phenolphthalein trong dung dịch ở các khoảng pH khác nhau		

Giấy quỳ	Đỏ ($\text{pH} \leq 6$)	Tím ($\text{pH} = 7$)	Xanh ($\text{pH} \geq 8$)				
Phenolphthalein	$\text{pH} < 8$ (Không màu)		$\text{pH} > 8$ (Màu hồng)				
Giấy pH							

- Chất chỉ thị acid - base là chất có màu sắc biến đổi.....

(1) **Giấy quỳ tím:** Chuyển sang.....khi môi trường..... (pH), màu tím khi ở môi trường.....(pH) và màu..... khi ở môi trường base (pH).

(2) **Phenolphthalein:** Không màu khi môi trường có pH và chuyển sang..... khi môi trường có pH

(3) **Giấy pH:** Cho phép xác định giá trị pH cụ thể từ.....đến.....thông qua sự thay đổi màu sắc tương ứng, với môi trường acid từ.....đến....., trung tính tại 7, và base từ.....đến.....