

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 39: Bài thực hành 6** trang 133 lớp 8 được chúng tôi chọn lọc và giới thiệu ngay dưới đây nhằm giúp các em học sinh tiếp thu kiến thức và củng cố bài học của mình trong quá trình học tập môn Hóa học.

### *Giải bài 1 trang 133 SGK Hoá 8*

Nêu hiện tượng quan sát được, giải thích và viết phương trình hóa học của các phản ứng xảy ra trong ba thí nghiệm trên.

#### **Lời giải:**

##### *Thí nghiệm 1*

- Hiện tượng

Miếng Na tan dần.

Có khí thoát ra.

Miếng giấy lọc có tẩm phenolphtalein đổi thành màu đỏ.

- Phương trình hóa học:  $2\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$ .

- Giải thích: Do Na phản ứng rất mạnh với nước tạo dung dịch bazo làm phenol chuyển hồng, phản ứng giải phóng khí H<sub>2</sub>.

##### *Thí nghiệm 2*

- Hiện tượng: Mẩu vôi nhão ra và tan dần

Phản ứng tỏa nhiều nhiệt.

Dung dịch đổi quỳ tím thành màu xanh (nếu dùng phenolphtalein thì đổi thành màu đỏ)

- Phương trình hóa học:  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$ .

- Giải thích: CaO tan trong nước tạo dung dịch Ca(OH)<sub>2</sub> có tính bazo làm quỳ tím chuyển xanh (phenolphtalein chuyển hồng), phản ứng tỏa nhiệt.

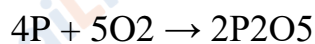
##### *Thí nghiệm 3*

- Hiện tượng: Photpho cháy sáng.

Có khói màu trắng tạo thành.

Sau khi lắc khói màu trắng tan hết.

Dung dịch làm quỳ tím chuyển thành màu đỏ.



- *Giải thích:*

Photpho đỏ phản ứng mạnh với khí Oxi tạo khói trắng là  $P_2O_5$ .  $P_2O_5$  là oxit axit, tan trong nước tạo dung dịch axit  $H_3PO_4$  là quỳ tím chuyển đỏ.

**CLICK NGAY** vào **TẢI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 39: Bài thực hành 6** trang 133 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.