

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 14: Bài thực hành 3** trang 52 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 52 SGK Hoá 8

Mô tả những gì quan sát được. Trong hai ống nghiệm, ở ống nào xảy ra hiện tượng vật lí, ống nào xảy ra hiện tượng hóa học? Giải thích.

Lời giải:

Hiện tượng:

Ống nghiệm 1: Chất rắn tan hết tạo thành dung dịch màu tím.

Ống nghiệm 2: Tàn đóm đỏ bùng cháy. Hòa vào nước chất rắn còn lại một phần không tan hết.

Giải thích:

Ống 1: Thuộc hiện tượng vật lí vì không có sự biến đổi về chất.

Ống 2: Thuộc hiện tượng hóa học vì có chất mới sinh ra (khí oxi làm cho tàn đóm bùng cháy, chất không tan hết là mangandioxit).

Giải bài 2 Hoá 8 SGK trang 52

Ghi lại hiện tượng xuất hiện trong mỗi ống nghiệm. Dấu hiệu nào chứng tỏ có phản ứng xảy ra. Viết phương trình chữ phản ứng.

Cho biết:

a) Trong hơi thở ra có khí cacbon đioxit, hai chất mới tạo ra là canxi cacbonat và nước.

b) Hai chất mới tạo ra thì một cũng là canxi cacbonat và một là natri hiđroxit.

Lời giải:

Hiện tượng TN2.a

+ Ống nghiệm 1: không có hiện tượng gì

+ Ống nghiệm 2: thấy nước vôi trong vẫn đục

Giải thích :

+ Ống 1: không có phản ứng hóa học xảy ra

+ Ống 2: Đã xảy ra phản ứng vì xuất hiện chất mới làm đục nước vôi trong là canxicacbonat

Phương trình bằng chữ :

Canxi hidroxit (nước vôi trong) + cacbon đioxit (hơi thở) → Canxi cacbonat + nước

Hiện tượng TN2.b

- Nhỏ Na_2CO_3 :

+ Ống 1: Không có hiện tượng gì.

+ Ống 2: Xuất hiện kết tủa trắng.

Giải thích:

+ Ống 1: Không có phản ứng hóa học xảy ra.

+ Ống 2: Đã xảy ra phản ứng hóa học vì xuất hiện chất mới.

Phương trình chữ:

Canxi hidroxit + Natricacbonat → Canxi cacbonat + Natri hidroxit.

CLICK NGAY vào **TẢI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 14: Bài thực hành 3** trang 52 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.