

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 2: Chất** trang 11 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 11 SGK Hoá 8

- a) Nêu thí dụ hai vật thể tự nhiên, hai vật thể nhân tạo.
- b) Vì sao nói được: Ở đâu có vật thể là ở đó có chất?

Lời giải:

a) Hai thí dụ vật thể tự nhiên: Các vật thể tự nhiên gồm một số chất khác nhau: thân cây mía, khí quyển.

Hai thí dụ vật thể nhân tạo: Các vật thể nhân tạo được làm vật liệu do quá trình gia công chế biến tạo nên: cốc thủy tinh, thau mú.

b) Vì sao nói được ở đâu có vật thể là ở đó có chất vì chất có ở khắp nơi và chất là thành phần tạo nên vật thể.

Giải bài 2 Hoá 8 SGK trang 11

Hãy kể tên ba vật thể được làm bằng:

- a) Nhôm
- b) Thủy tinh
- c) Chất dẻo

Lời giải:

a) Ba vật thể được làm bằng nhôm: Ấm đun bằng nhôm, vành xe đạp, chảo nhôm.

b) Ba vật thể được làm bằng thủy tinh: Lọ cắm hoa, ống nghiệm thủy tinh, bình thủy tinh hình nón.

c) Ba vật thể được làm bằng chất dẻo: Bình đựng nước uống tinh khiết, ruột bút bi, bịch nilon.

Giải bài 3 SGK Hoá 8 trang 11

Hãy chỉ ra đâu là vật thể, là chất lượng các ý sau:

- a) Cơ thể người có 63% : 68% khối lượng là nước.
- b) Than chì là chất dùng làm lõi bút chì.
- c) Dây điện làm bằng đồng được bọc một lớp chất dẻo.
- d) Áo may bằng sợi bông (95% : 98% là xenlulozo) mặc thoáng hơn áo may bằng nilon (một thứ tơ tổng hợp).
- e) Xe đạp được chế tạo từ sắt, nhôm, cao su.

Lời giải:

Vật thể: cơ thể người, bút chì, dây điện, áo, xe đạp.

Chất: nước, than chì, đồng, chất dẻo, xenlulozo, nilon, sắt, nhôm, cao su.

Giải bài 4 trang 11 SGK Hoá 8

Hãy so sánh các tính chất: Màu, vị, tính tan trong nước, tính cháy được của các chất muối ăn, đường, than.

Lời giải:

	Muối ăn	Đường	Than
Màu	Trắng	Nhiều màu	Đen
Vị	Mặn	Ngọt	Không
Tính tan	Tan	Tan	Không
Tính cháy	Không	Cháy	Cháy

Giải bài 5 Hoá 8 SGK trang 11

Chép vào vở bài tập những câu cho sau đây với đầy đủ các từ hay cụm từ thích hợp.

Quan sát kĩ một chất chỉ có thể biết được (1)... Dùng dụng cụ đo mới xác định được (2)... của chất. Còn muốn biết được một chất có tan trong nước, dẫn được điện hay không thì phải (3)...

Lời giải:

- 1) Một số tính chất bề ngoài (thể, màu...)
- 2) Nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi, khối lượng riêng,..
- 3) Làm thí nghiệm.

Giải bài 6 trang 11 SGK Hoá 8

Cho biết khí cacbon đioxit (còn gọi là khí cacbonic) là chất có thể làm đục nước vôi trong. Làm thế nào để nhận biết được khí này có trong hơi thở ra.

Lời giải:

Để có thể nhận biết được khí CO₂ có trong hơi thở của ra, ta làm theo cách sau: Lấy một ly thủy tinh có chứa nước vôi trong, cắm ống hút vào cốc. Lưu ý, một đầu ống hút ngập trong dung dịch và thổi hơi thở vào dung dịch qua đầu còn lại của ống hút. Quan sát, ta thấy ly nước vôi bị vẩn đục. Vậy trong hơi thở có khí cacbonic đã làm đục nước vôi trong.

Giải bài 7 Hoá 8 SGK trang 11

- a) Hãy kể tên hai tính chất giống nhau và hai tính chất khác nhau giữa nước khoáng và nước cất.
- b) Biết rằng một số chất tan trong nước tự nhiên có lợi cho cơ thể. Theo em, nước khoáng hay nước cất, uống nước nào tốt hơn?

Lời giải:

- a) So sánh tính chất giữa nước khoáng và nước cất

Giống nhau: đều là chất lỏng, trong suốt, không màu

Khác nhau:

- Nước cất là chất tinh khiết
- Nước khoáng là hỗn hợp có lẫn nhiều chất tan.

b) Nước khoáng uống tốt hơn vì trong nước khoáng có nhiều chất tan có lợi cho cơ thể.

Nước cất được dùng trong pha chế thuốc hoặc trong phòng thí nghiệm.

Giải bài 8 SGK Hoá 8 trang 11

Khí nitơ và khí oxi là hai thành phần chính của không khí. Trong kĩ thuật người ta có thể hạ thấp nhiệt độ để hóa lỏng không khí. Biết nitơ lỏng sôi ở -196°C oxi lỏng sôi ở -183°C . Làm thế nào để tách riêng được khí nitơ và oxi.

Lời giải:

Cách làm: Hạ thấp nhiệt độ xuống -200°C để hóa lỏng không khí. Sau đó nâng nhiệt độ của không khí lỏng đến -196°C , nitơ lỏng sôi và bay lên trước, còn oxi lỏng đến -183°C mới sôi, tách ra được hai khí.

CLICK NGAY vào **TẢI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 2: Chất** trang 11 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.