

HOÁ HỌC VÀ VẤN ĐỀ MÔI TRƯỜNG

9.17. C

9.18. A

9.19. B

9.20. D

9.21. Nếu ở trên cao, tầng ozon là lá chắn bảo vệ đời sống con người khỏi tác hại của tia cực tím thì ở dưới thấp, việc tích tụ ozon lại gây hại tới môi trường.

Ozon làm tẩy màng mắt, làm tổn thương đường hô hấp. Mặt khác, là chất oxi hoá mạnh nên nó tác động đến nhiều đối tượng trong môi trường. Chẳng hạn làm giòn cao su, chất dẻo, làm tổn hại đời sống của các loài sinh vật.

9.22. Tầng ozon nằm phía trên tầng đối lưu và đáy tầng bình lưu, có độ cao 20–30 km tùy theo vĩ độ.

Tầng ozon có tác dụng như lá chắn, ngăn không cho tia cực tím (tia tử ngoại) từ mặt trời chiếu xuống mặt đất, bảo vệ sự sống trên bề mặt trái đất. Khi tầng ozon bị thủng, tia cực tím qua những lỗ thủng này tới mặt đất gây ra bệnh ung thư da, huỷ hoại mắt, ...

Chất gây thủng tầng ozon là chất CFC (cloflocacbon) như CCl_2F_2 , CCl_3F , ... có tên chung là freon được dùng làm chất tải nhiệt trong các hệ thống làm lạnh (tủ lạnh, máy điều hoà, ...).

9.23. *Hướng dẫn* : Chất gây hiệu nhà kính chủ yếu là khí CO_2 trong khí quyển.

Khi nồng độ CO_2 trong khí quyển tăng lên, chúng hấp thụ các tia bức xạ nhiệt làm cho không khí nóng lên giống như nhà kính dùng để trồng rau, hoa, ... ở xứ lạnh. Khi nhiệt độ không khí tăng lên làm cho băng tuyết ở các cực tan ra, làm ngập nhiều vùng đất thấp và gây ra những hiện tượng bất thường về thời tiết.

9.24. Đổ vôi tôi vào để khử brom : $2\text{Br}_2 + 2\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaBr}_2 + \text{Ca}(\text{BrO})_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

9.25. Khi làm thí nghiệm : P đỏ $\xrightarrow{t^0}$ hơi P $\xrightarrow{\text{ngưng tụ}}$ P trắng (rất độc)
P trắng có phản ứng với muối của một số kim loại như Cu, Pb, Ag, Au nên dùng dung dịch CuSO_4 có thể loại trừ được P trắng :

