

Bài 3 trang 146 SGK Hóa 10

Đề bài:

Khi khí H_2S và axit H_2SO_4 tham gia các phản ứng oxi hóa – khử, người ta có nhận xét:

- Hidro sunfua chỉ thể hiện tính khử.
- Axit sunfuric chỉ thể hiện tính oxi hóa.

a) Hãy giải thích điều nhận xét trên.

b) Đối với mỗi chất, hãy dẫn ra một phản ứng hóa học để minh họa.

Lời giải:

a) Khí H_2S và axit sunfuric đặc tham gia các phản ứng oxi hóa – khử thì khí H_2S chỉ thể hiện tính khử và H_2SO_4 đặc chỉ thể hiện tính oxi hóa. Vì trong H_2S số oxi hóa của S chỉ có thể tăng, trong H_2SO_4 số oxi hóa S chỉ có thể giảm.

b) Phương trình phản ứng hóa học:

