

Nội dung bài viết

1. [Giải bài 1 trang 139 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
2. [Giải bài 2 trang 139 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
3. [Giải bài 3 trang 139 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
4. [Giải bài 4 trang 139 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
5. [Giải bài 5 trang 139 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)

Với bộ tài liệu giải bài tập **SGK Hóa 10 nâng cao Bài 34: Flo**, hướng dẫn cách giải chi tiết cho từng câu hỏi, từng phần học bám sát nội dung chương trình sách giáo khoa bộ môn Hóa nâng cao lớp 10. Nội dung chi tiết các em xem tại đây.

Giải bài 1 trang 139 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

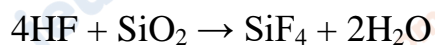
Dung dịch nào trong các dung dịch axit sau đây không được chứa trong bình bằng thủy tinh?

- A. HCl;
- B. H₂SO₄;
- C. HF;
- D. HNO₃

Lời giải:

Chọn C.

Do tính chất đặc biệt của HF là tác dụng với SiO₂ có trong thành phần của thủy tinh:



Giải bài 2 trang 139 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Vì sao không thể điều chế flo từ florua bằng phản ứng của florua với chất oxi hóa mà phải dùng phương pháp điện phân?

Lời giải:

Người ta không thể điều chế flo từ florua bằng phản ứng của florua với chất oxi hóa mà phải dùng phương pháp điện phân vì flo là chất oxi hóa mạnh nhất nên phương pháp duy nhất để điều chế flo là dùng dòng điện để oxi hóa ion F⁻ trong florua nóng chảy (phương pháp điện phân).

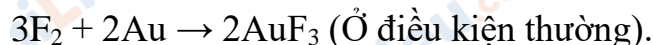
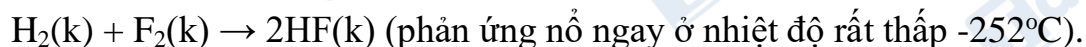
Trong công nghiệp, người ta điện phân hỗn hợp KF + 2HF ở nhiệt độ 70°C.

Giải bài 3 trang 139 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Hãy kể ra hai phản ứng hóa học có thể minh họa cho nhận định: Flo là một phi kim mạnh hơn clo.

Lời giải:

Phản ứng minh họa flo mạnh hơn clo:



Giải bài 4 trang 139 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Axit flohidric và muối florua có tính chất gì khác so với axit clohidric và muối clorua?

Lời giải:

Tính chất khác nhau giữa axit flohidric và axit clohidric:

- Axit clohidric là axit mạnh, không phản ứng với SiO₂.
- Axit flohidric là axit yếu, có phản ứng với SiO₂: $4\text{HF} + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{SiF}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

Tính chất khác nhau giữa muối florua và muối clorua: AgCl không tan trong nước, AgF dễ tan trong nước.

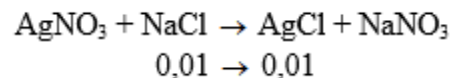
Giải bài 5 trang 139 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Cho lượng dư dung dịch AgNO_3 tác dụng với 100ml dung dịch hỗn hợp NaF 0,05M và NaCl 0,1M. Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra và tính khối lượng kết tủa thu được

Lời giải:

Ta có: $n_{\text{NaF}} = 0,1.0,05 = 0,005$ (mol); $n_{\text{NaCl}} = 0,1.0,1 = 0,01$ (mol) .

Chỉ có NaCl tác dụng với dung dịch AgNO_3 còn NaF không tác dụng do không tạo ra kết tủa.



Khối lượng kết tủa thu được: $m_{\text{AgCl}} = 0,01.143,5 = 1,435$ (gam).

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về giải bài tập **SGK Hóa học lớp 10 nâng cao Bài 34: Flo**, file PDF hoàn toàn miễn phí.