

Cát sử dụng trong công nghiệp thủy tinh - Phương pháp xác định hàm lượng titan ôxyt TiO_2

Sand used in glass industry - Method for determination of titanium oxidic content

2.1.5. Xác định hàm lượng titan ôxyt (TiO_2).

2.1.5.1. Nguyên tắc

Tạo hợp chất màu vàng giữa hydro peroxýt và titan (IV) trong môi trường axit sunfuric loãng. Xác định hàm lượng titan oxyt bằng phương pháp so màu ở bước sóng ánh sáng 400 - 420nm.

2.1.5.2. Hoá chất - thiết bị

- Hydro peroxýt dung dịch 30% và pha loãng 1 + 9
- Axit phosphoric đậm đặc
- Axit sunfuric đậm đặc ($d = 1,84$) và pha loãng 3 + 100
- Kali pyrosunfat tinh thể
- Titan dioxyt đã nung ở 1000°C đến khối lượng không đổi
- Dung dịch tiêu chuẩn titan diôxyt.

Dung dịch A. Nung chảy 0,5 g titan dioxyt với 6 - 7 gam kalipyrosunfat trong chén bạch kim ở $800-850^\circ\text{C}$ đến tan trong. Hoà tan khối nung chảy vào axit sunfuric loãng 3 + 100 chuyển toàn bộ dung dịch vào bình định mức 500ml, dùng axit sunfuric pha loãng 3 + 100 định mức dung dịch, lắc đều, lấy một phần dung dịch để xác định nồng độ theo phương pháp khối lượng.

Dung dịch B. Lấy 100ml dung dịch A vào bình định mức 1000ml, dùng dung dịch axit sunfuric pha loãng định mức lắc đều.

1 ml dung dịch B chứa 0,1mg titan oxyt.

- Chén bạch kim dung tích 30ml.
- Máy so màu quang điện hoặc phổ quang kế.

2.1.5.3. Cách tiến hành

2.1.5.3.1. Lấy 10 - 50ml dung dịch 1 vào bình định mức 100ml thêm vào bình 3ml dung dịch hydro peroxýt pha loãng 1 +9 và 2 - 3 giọt axit phosphoric đậm đặc, dùng dung dịch axit sunfuric pha loãng 3 + 100 định mức, lắc đều.

Đo mật độ quang của dung dịch trên máy so mẫu với kính lọc có vùng truyền sóng 400 - 420nm, trong cuvet có chiều dày lớp dung dịch 50mm. Dung dịch so sánh là thí nghiệm trắng.

Hàm lượng titan ôxyt xác định theo đường chuẩn

2.1.5.3.2. Dụng đường chuẩn

Lấy vào một loại bình định mức 100ml các thể tích 0; 1; 2; 3; 5; 7; 8; 9; 10 ml dung dịch B.

Tương ứng với 0; 0,1; 0,2; 0,3; 0,5; 0,7; 0,8; 0,9; 1,0mg tintan dioxyt. Pha loãng dung dịch đến khoảng 50ml bằng axit sunfuric 3 + 100. Thêm vào mỗi bình 3ml dung dịch hydro peroxyt pha loãng 1 + 9 và 2 - 3 giọt axit phosphoric đậm đặc, định mức dung dịch bằng axit sulfuric pha loãng, lắc đều.

Đo mật độ quang các dung dịch trên máy so mẫu với kính lọc có vùng truyền sóng 400- 420 nm trong cuvet dày 50mm.

Từ mật độ quang đo được và lượng titan dioxyt tương ứng dựng đường chuẩn.

2.1.5.4. Tính kết quả:

2.1.5.4.1. Hàm lượng titan dioxyt tính bằng phần trăm:

$$X_4 = \frac{m_1}{m} \cdot 100$$

Trong đó :

m_1 : Lượng titan dioxyt tìm được theo đường chuẩn, tính bằng gam;

m : Lượng cân mẫu thử lấy để xác định titan dioxyt, tính bằng gam.

2.1.5.4.2. Chênh lệch giữa hai kết quả xác định song song không lớn hơn 0,02%.