

불소이온
(Fluoride, F⁻)

2025

1.0 일반적 성질

물속에 존재하는 불소이온 (F⁻)은 지질로부터 유래되거나 유리제조 공업, 도기제조, 알루미늄 정련, 반도체 제조, 냉매제조, 농약제조 및 코크스공장 등의 배수의 혼입에 의해서도 기인한다. 불소는 화합력이 대단히 높으며, 특히 불산은 부식성이 강해 금, 백금이외의 거의 대부분의 금속을 녹이고 유리 등의 규산염도 쉽게 녹이는 성질이 있다.

2.0 적용 가능한 시험방법

불소이온	정량한계 (mg/L)	정밀도 (% RSD)
자외선/가시선 분광법	0.15 mg/L	25 % 이내
이온선택전극법	0.1 mg/L	25 % 이내
이온크로마토그래피	0.1 mg/L	25 % 이내
연속흐름법	0.1 mg/L	25 % 이내