

Sulphatgehalt im Trinkwasser

03.06.04

Experimentelle Bestimmung:



1. 1,5 g BaU₂

100ml = 0,15g

Vergleich mit bekanntem Inhalt

Wasserproben

Beobachtung: Der Sulphatgehalt- Vergleich	0,5ml	1ml	5ml	10ml	Trinkwasser 100ml	Mineralwasser 100ml
Sulphatgehaltinhalt 100ml	5mg	10mg	50mg	100mg	7mg	5mg
	↑	↑	↑	↑		

Bariumchlorid

3. In jedes der Gläser gibt man 1g Bariumchlorid
BaCl₂

Ergebnis:

Diese Testlösung vergleichen wir mit:

(1) Leitungswasser (2) Mineralwasser

Bei Leitungswasser entsteht ein Zusatz von 5ml bzw. 10ml Sulphat.

Es ist ca. 7-9mg Sulphat enthalten.

Dies kann man der weißheit des Niederschlags erkennen* den wir dann mit den Vergleichsdaten wo ebenfalls ein Niederschlag entsteht, wo man dann ca. die Sulphatmenge ablesen kann.

Bei Mineralwasser hat den Niederschlag von 5mg Sulphat * also kann man sagen es ist ca 5mg Sulphat enthalten.