Zinn (II) **Analyse per Titration Reagenzien:**	Iodlösung 0,05 mol/l I_2 (0,1N) Stärkelösung 10g/l (Stärke in heißem/kochenden Wasser lösen) Salzsäure (1:1) 500ml/l HCl konz.)
Geräte:	Erlenmeyerkolben 300ml Vollpipette 2ml, 5ml, 25ml Bürette braun, 50ml
Durchführung:	1. 5 ml Badprobe in Erlenmeyerkolben pipettieren. 2. 30ml Salzsäure 1:1 (s.o.) zugeben 3. mit 50 ml VE-Wasser verdünnen 4. 3ml Stärkelösung zugeben 5. mit Iodlösung bis zur ersten bleibenden Blaufärbung titrieren
Berechnung:	Verbrauch Iodlösung in ml x 1,19 = g/l Zinn (II)
Zinn gesamt / Zinn (IV)	Zinn gesamt wird per AAS bestimmt Zinn (IV) in g/l = $Zinn_{ges}$ in g/l – Zinn (II) in g/l

Methansulfonsäure (MSA) **Analyse per Titration** Reagenzien:	Bromcresolpurpur Indikator 0,04% Natriumhydroxidlösung 0,1M Magnesium IDRANAL DI-Wasser
Geräte:	Erlenmeyerkolben 300ml Vollpipette 2ml, 10ml Bürette, 50ml
Durchführung:	1. 5 g Magnesium IDRANAL in Erlenmeyerkolben mit 50ml DI-Wasser mischen 2. exakt1ml* Badprobe dazugeben und schütteln, bis der Niederschlag sich wieder aufgelöst hat 3. 3 bis 4 Tropfen Indikatorlösung zugeben 4. mit 0,1M Natronlauge bis zum Farbumschlag (gelb/purpur) titrieren * bei MSA Konzentration von weniger als 150ml/l 2ml
Berechnung:	Verbrauch NaOH-Lösung in ml x 13,72 = g/l SN 100 ACID Verbrauch NaOH-Lösung in ml x 10,10 = ml/l SN 100 ACID Verbrauch NaOH-Lösung in ml x 9,54 = g/l MSA 100%