

ANALISIS

hechos por el Profesor Enrique Deneve.

AGUAS TERMALES DEL RUIZ

	I	II	III	
Residuo total.....	7100	6600	3609	} miligramos por litro.
Residuos incinerados.....	5900	4300	2500	
Acidez total H_2SO_4	4160	3610	2180	
Acido sulfúrico.....	5157	5724	2657	
Acido clorhídrico.....	803	718	419	
Silice.....	410	208	140	
Oxidos de Fe y Al.....	840	1460	492	
Cal (CAO).....	72	148	154	
Magnesio.....	70	20	154	

AGUASAL DEL CORAL

Análisis de la sal obtenida al evaporar el agua.

Na ₂ SO ₄	49.93 %
NaCl.....	40.72 —
NaHCO ₃	7.22 —
MgO.....	0.10 —
Bicarbonato de Calcio.....	1.78 —

ANALISIS DEL AGUACATE

	Aguacate de la Renaión (Pairault).	Aguacate del Perú (Pozzi-Escot)	Aguacate antioqueño. Laboratorio Municipal.
Agua.....	82.00	80.27	79.58
Materia grasa.....	8.70	10.79	13.13
Cenizas.....	0.50	2.50	0.69
Materiales sin dosificar.	8.70	6.34	7.15

ANALISIS DE UN AGUACATE MADURO

Agua.....	88.84
Materia grasa.....	2.00
Celulosa.....	2.15
Glucosa.....	2.28
Cenizas.....	0.62
Otras materias.....	4.11

ANALISIS DE UN RESIDUO

DE LA EVAPORACIÓN DE UN AGUA DEL TOLIMA

Sobre la materia bruta de reacción ácida.

SO ₃	37.70 %
Fe ₂ O ₃ ; Al ₂ O ₃	15.60 —
Cl.....	0.85 —
MgO.....	7.35 —
H ₂ O.....	40.30 —

Medellín, Junio de 1917.