

Felde der Eruptivgesteine, in das vergleichsweise die mittleren Analysenörter für die Alkaligranite, Evisite und Peridotite eingetragen worden sind. Die Punkte b, d, e, g, h, i, k entsprechen einigen vergleichsweise in den Tab. 2a und 2b wiedergegebenen Gesteinen. Das Verhältnis c/fm erlaubt es nicht, auch die Gesteine c und f in das gleiche Diagramm einzutragen. Schon e und g fallen an sich in den Bereich des Schnittes II ($c/fm = 0,11-0,25$).

Tabelle 2a

	a	b	c	d	e	f	g	h	i	k
SiO ₂	58,84	60,75	84 1/2	33 1/2	63,45	57,45	64,05	50,94	59,28	58,40
Al ₂ O ₃	31,78	27,25	21	58	16,96	17,84	17,08	21,58	28,63	23,42
Cr ₂ O ₃	,01	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Fe ₂ O ₃	1,31	2,50	6 1/2	3	5,28	7,68	3,98	5,37	1,29	3,10
FeO	2,18	—	—	—	Sp	—	—	1,47	—	2,26
MnO	,03	—	—	—	—	—	—	,02	—	—
(Ni,Co)O	Sp	—	—	—	—	—	—	—	—	—
MgO	2,07	3,00	—	4	2,03	2,49	,95	1,68	,61	1,52
CaO	,05	—	6	—	,76	4,03	,81	,14	—	,11
Na ₂ O	,03	—	—	—	3,70	2,34	—	2,54	—	,29
K ₂ O	2,32	3,66	—	—	3,43	3,69	1,78	3,45	3,44	6,59
H ₂ O+	,19	—	—	—	—	—	—	7,13	—	3,53
H ₂ O-	,03	—	—	—	4,57	3,88	4,15	2,23	—	,46
CO ₂	,03	—	—	—	—	—	—	2,00	—	,00
TiO ₂	1,23	—	—	—	—	—	—	,70	—	—
P ₂ O ₅	,02	—	—	—	—	—	—	,18	—	—
CuO	—	—	14	—	—	—	—	—	—	—
Gl.-V.	—	—	—	—	—	—	7,20	—	7,39	—
Σ	100,12	97,16	132	98 1/2	100,48	99,40	100,00	99,89 ¹⁰⁾	100,64	99,68

a Porzellanfels, Oberau; G. GROßER, 1934.

b „ „ ? ; ROSE, vor 1800.

c „ „ ? ; FUCHS, vor 1796 (LENZ, 1796).

d „ „ ? ; V. A. LAMPADIUS, 1796.

e „ „ Küste v. Effay, Frankreich; DELESSE vor 1857.

f „ „ Portrush i. Irland; DELESSE vor 1857.

g Letten, Maximilianschacht, Schallan; A. VILLERT, vor 1907.

h Letten, Neustadt a. Aisch; G. GOGUEL, 1927.

i weißer Ton, Baumbach, Hessen-Nassau; H. AUG. SEGER.

k Hornfels, Mona-Komplex, Sendof Myndd Bodafon, Anglesey; J. O. HUGHES, 1909.

b, c und d sind die einzigen Analysen von Porzellanfels, die ich trotz eingehenden Suchen im deutschen Schrifttum fand. e und f werden zwar von DELESSE auch als „Porzellanjaspis“ bezeichnet, sind aber durch Basalt umgewandelte Tone.

Analyse b stammt von V. ROSE¹¹⁾. Erstmalig fand ich sie bei A. J. BROCHANT (1800), sie kehrt wieder bei KLAPROTH & WOLFF (1807),

¹⁰⁾ einschl.: 0,23 % V₂O₅, 0,8 % Cl, 0,2 % C, 0,03 % NH₃, Sp. SO₂.

¹¹⁾ In allen diesen Lehrbüchern wird nur ROSE als Analytiker angegeben. Es kann sich weder um den Mineralogen GUSTAV ROSE, noch um seinen berühmteren Bruder, den Chemiker HEINRICH ROSE handeln, da beide erst im letzten Jahrzehnt des 18. Jahrhunderts geboren wurden (1798 und 1795). Mit einer gewissen Wahrscheinlichkeit ist anzunehmen, daß die Analyse von beider Vater, dem Apotheker VALENTIN ROSE herrührt (1762—1807).