Vergleichungstabelle der verschiedenen Porcellanmassen.

	Sevres	Meissen	China	Engld
SiO_2	58,0	59,4	69,6	40,5
Al_2O_3	34,0	32,6	23,6	24,2
Alkali	3,0	5,5	6,2	5,3
CaO }	4,5	—	0,3	14,2
MgO }			0,2	
Fe_2O_3	—	0,4	1,1	0,4
$CaO\,PO_5$	—	—	—	15,4

Gold unmittelbar als Glanz f. bl.

Porcell. ist ist für den Chemiker v. hohem Werthe, weil es d. Einwirkg. aller Säuren Ersteht, u. e. d. dauer. Verarbtg. ist raschem Temperaturwechsel.

Früher stellte Sie noch andres Porc. der, das sog. weiche Porcellain, hauptsächlich ihn mit Kalisalzen (Salpeter) enthaltend (Fritte Porcell.) Es ist f. — Masse zwischen Glas u. Porcellain.

Es kommt jetzt die 2te Hauptgruppe der Metalle.

II Erzmetalle

Sie finden d. n. Natur ~~häufig~~ meist gediegen, häufig ist e. Verbindung mit Metalloiden d. sog. Erze.

Ad. Einthlg. e. Erzmetalle e. Gruppen ist verschieden.

Gewöhnlich rechnet man zur 1ten Gruppe

1. Gruppe: Metalle deren Verbindungen d. Bestände, den isomorph sind mit Magnesia verbindungen.

Mangan, Eisen, Kobalt, Nickel, Uran, Chrom; Zink, Cadmium, Kupfer, Blei.

Mangan.

Mn = 27,6

Findet d. nicht frei n. Natur; wird erhalten durch Reduction mittelst Kohle aus dem Oxyde. Das so erhaltene Metall ist kein reines Mangan, sondern Kohlenstoffhaltig.