die IIte Gruppe der Metalle bilden

2. Erdalkalimetalle.

Metalle, deren Oxyde u. e erdige Alkalien, alkal. Erden, od. Erdalkalien bezeichnet.
Dahin gehören:
Barium, Strontium, Calcium, Magnesium; ihre Oxyde heißen Baryt, Strontian, Kalk, Magnesia.

Barium.

Ba = 68,5.
Findet sich nie frei in d. Natur. Wird dargestellt u. seiner Chlorverbindung; zerlegt e. Ö.

e Bariumoxyd, od. Baryt (Schwererde wegen des höhern spec. Gewichts) findet sich ebenfalls 1 frei in d. Natur. Er wird dargestellt weniger leicht d. Glühen von $BaCO_3$, leichter d. Glühen v. $BaNO_5$.
d. Baryt wirkt ätzend, ist — weiße amorphe Masse, u. schmelzbar.
Für manche Zwecke nicht u. z. Darstellg d. Baryt
$BaNO_5$ u.
$BaSO_4$
e erhaltene Gemenge v. BaO u. $BaSO_4$ wird u. d. u. waschen d. Ö. 1 trennt.
Baryt verbindet sich d. Wärme mit Ö. zu: