Ein weiteres Metall d. Gruppe e:

Lithium.

Lo = 7. spec. Gew. = 0,59

Findet d. frei i. d. Natur.
Das Lithium oxyd (Lithon od. Lithion) findet d. an Säuren gebunden in einzelnen Mineralwassern. (Karlsbader C8).
Es ist Mineralien wie Petalit, Triphylin, Lepidolith, u. in Pflanzen (Cigarrenasche).
Lithion kann nicht d. Destillation dargestellt werden, weil es flüchtig ist, sondern wird dargestellt v. dem Chlorlithium d. Electrolyse.
Es ist e leichteste aller Metalle, schwimmt u. Steinöl.
Das Kohlensaure u. Phosphorsaure Lithion ist schwer löslich.
Das Chlorlithium krystallisirt d. Krystall C8, ist sehr zerfließlich, u. löst d. i. starkem Alkohol, u. Aether.
Das Lithium findet auch in der Medicin Anwendung b. bei Gichtablagerungen.
Das Lithium u. d. Lithiumverbindungen frbn. d. Flamme intensiv roth.
Zwei andere zu d. Gruppe gehörige Metalle

Rubidium u. Caesium

finden d. ebenfalls nie frei in der Natur, dagegen in Verbindungen im Lithiumglimmer, in d. Mutterlauge