

Rubidiums sind weniger löslich als die entsprechenden Kalisalze, was eine Trennung des Kaliums und Rubidiums durch fraktionierte Kristallisation der Salze gestattet.

Caesium Cs.

Atomgewicht 131,9.

478. Caesium ist ein sehr seltenes Metall, das man in einigen Mineralwässern (Dürkheim, Bourbonne-les-Bains), einigen Lepidolithen und einem Doppelsilikat des Aluminiums und Caesiums findet, dem Pollux. Durch Reduktion des Hydroxyds mit Magnesium gewinnt man das Metall. Es ist ein weiches bei 26° schmelzendes Metall vom spezifischen Gewicht 1,88. Es ist das wirksamste aller metallischen Elemente; bei gewöhnlicher Temperatur entzündet es sich an der Luft. Sein Alaun ist im Wasser fast unlöslich (0,19% bei 0°), dadurch kann man es von Kalium und auch von Rubidium trennen. Das Spektrum der Caesiumverbindungen ist durch zwei prachtvolle blaue Linien charakterisiert.