

Download CrO4 Name

Aluminum Chromate $\text{Al}_2(\text{CrO}_4)_3$ Molar Mass, Molecular Weight Wasserfreies Kaliumchromat bildet zitronengelbe, prismenförmige Kristalle (orthorhombisch, Raumgruppe Pnam (Raumgruppen-Nr. 62, Stellung 6) Vorlage:Raumgruppe/62.6, Gitterparameter $a = 7,663 \text{ \AA}$, $b = 10,388 \text{ \AA}$, $c = 5,922 \text{ \AA}$), welche sich oberhalb von $670 \text{ }^\circ\text{C}$ in eine rote hexagonale α -Modifikation umwandeln. Kaliumchromat bildet intensiv gelbe Kristalle, die kein Wasser anziehen und nicht hygroskopisch sind. Beim Erwärmen auf über $670 \text{ }^\circ\text{C}$ wandelt sich Kaliumchromat zu einer roten, hexagonalen Modifikation um. Method information displayed is provided for informational purposes only. No warranty (express or implied) is made as to the website accuracy, completeness, or applicability (such as the age of a method and whether or not it applies to your project).