

1. Auf Preparation d. PbO. Coly.
 2. Auf d. Kalkgras & Kalk, auf
 d. Chromchlorid & Bleichchlorid
 3. Auf d. Kupfer & Kupferoxyd
 4. Auf d. Eisen & Eisenoxyd
 5. Auf d. Nickel & Nickeloxyd
 6. Auf d. Zinn & Zinnoxyd
 7. Auf d. Antimon & Antimonoxyd
 8. Auf d. Arsen & Arsensäure
 9. Auf d. Kohlenstoff & Kohlenstoffoxyd
 10. Auf d. Phosphor & Phosphorsäure

11. Auf d. Bleifessigsäure
 12. Auf d. Chromgelb und
 Berliner Blau

13. Auf d. basische Chromsäure
 14. Auf d. basische Chromsäure
 15. Auf d. basische Chromsäure
 16. Auf d. basische Chromsäure
 17. Auf d. basische Chromsäure

18. Auf d. basische Chromsäure
 19. Auf d. basische Chromsäure
 20. Auf d. basische Chromsäure
 21. Auf d. basische Chromsäure
 22. Auf d. basische Chromsäure

Chromoxyd

Chromoxyd Cr_2O_3 bildet sich in der Luft aus Chrom,
 durch Erhitzen, wobei sich O_2
 und ein wenig Wasserstoff bilden.

Man erhält es durch Erhitzen
 von CrO_2 oder Cr_2O_3 mit
 Kalium, oder durch Erhitzen
 von Cr_2O_3 mit Kalium.
 Es bildet sich durch Erhitzen
 von Cr_2O_3 mit Kalium, oder
 durch Erhitzen von Cr_2O_3 mit
 Kalium, oder durch Erhitzen
 von Cr_2O_3 mit Kalium.

Ein Gemenge d. Pulvers
 Kalium & Cr_2O_3
 löst sich in verdünnter & gelber
 Flüssigkeit, die beim Erhitzen
 Chromoxyd bildet.