

Barythydrat.  $Ba_2O$ 

Sein Verhalten ist sehr gesättigt,  
 bei Lösung färbt es sich weißlich,  
 es mit Wasser.  $Ba_2O$

$Ba_2O + 3H_2O$

es krystallisiert bei  $100^\circ$ ,  
 es hydratisiert sich bei Wasser gleich,  
 sich zu vollstündig.

es Barythydrat bei 9, 2  
 Teilen färbt es sich 20  
 Teilen Wasser.

es Baryt  $CO_2$ ;  
~~es krystallisiert bei Wasser~~  
 und 20

$Ba_2O$   $Ba_2O$

$Ba_2O$   $Ba_2O$

es Baryt  $CO_2$  in Wasser löst,  
 es die Bariumsulphhydrat  
 es bildet es  $CO_2$  in Wasser.

es Bariumsulphhydrat, es bildet  
 es, und es löst sich vollständig,  
 es ist es  $CO_2$ .

$Ba_2O$

$Ba_2O$

es Baryt in Wasser löst,  
 es, es ist es in Wasser, es ist es  
 es ist es  $CO_2$ .

es Baryt in Wasser löst,  
 es, es ist es in Wasser, es ist es  
 es ist es  $CO_2$ .

es Baryt in Wasser löst,  
 es, es ist es in Wasser, es ist es  
 es ist es  $CO_2$ .

Bariumsuperoxyd.

$Ba_2O_2$  von es ist es Barium,