|  |
| --- |
| FENOLI |

|  |
| --- |
| Fenoli (beli kristali) se na površju oksidirajo, je jedka snov, stroji kožo, diši po barvi, uporablja se v farmacevtski in pohištveni industriji.  **1. TOPNOST:**  Fenol se topi malo, na dnu so roza kristali, ker se je zunanja plast raztopila. PH je 3 (kislo).  **2. FENOKSID:**  Fe + Na hidroksid → nastane topen Na fenoksid  Na fenoksid + HCl → fenol + NaCl  Vse se raztopi, če dodamo pa kislino se izloči ponovno fenol, se strdi in kristalizira, če pa dodamo spet bazo se raztopi ponovno.  Trinitrofenol je pikrinska kislina, rumenkast prašek, ki se slabo topi v vodi, uporabljali so ga za obarvanje svile in za eksplozive. Če pikrinski kislini dodamo etanol se izloči rumena oborina.  **3. FENOL + FeCl3 :**  Tukaj sta 2 reakciji:  a.) z železovim tri kloridom: rumena raztopina + tri klorid → fenol se obarva vijolično  b.) bromiranje fenola : fenol + brom → želatinasta spojina ( se uporablja v električni industriji)  **4. BROMIRANJE:**  Želatinasta oborina:  - ne gori  - če bi jo posušili bi imela maso  - oblika se ne spremeni  Malo fenola razredčimo, dodamo bromovico in želatinasta oborina se izloči, izločijo se kosmiči III bromofenola. Ta snov je organska, pa ne gori. Masa se uporablja kjer je velika požarna ogroženost. Ne spreminja oblike.  **5. K- PIKRAT:**  Trinitrofenol oziroma pikrinska kislina rumenkast prašek, ki se v vodi slabo raztaplja. Če ratopimo pikrinsko kislino v etanolu dobimo to kislino in dobimo sol – Na pikrat, ki se izloči kot rumena oborina. Ko to posušimo lahko uporabimo kot eksploziv. Nekoč so jo uporabljali za barvanje svile in las.  **6. FENOLFORMALDEHIDNA MASA:**  Formaldehidna masa se slabo topi.  Metanol + etanol → fomaldehidna masa (se strdi)  Dodamo katalizator (HCl), da pospeši reakcijo, nastane trdna snov, ki se uporablja v pohištveni industriji.  Masa:  spreminja obliko (če segrevamo)  fenol + voda → se slabo topi |