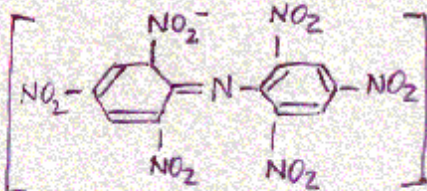


Li⁺ LiCl x NaCl, KCl, CaCl₂, BaCl₂
 ↓
 ROZPUSTNÝ V ORGANICKÝCH ROZPOUŠTĚDLECH
 VHODNÉ PRO ODDĚLENÍ LI⁺ PRO PLAMENOVOU ZKOUŠKU

Na⁺ S OCTANEM BRANÝLO - ZINEČNATÝM: Na₂Mg(UO₂)(CH₃COO)₆ · 9H₂O
 ŽLUTÁ SRAŽENINA
 RUŠÍ TK

K⁺ S DIPIKRYLAMINEM
 (HEXANITRODIFENYL-AMIN)
 ORANŽO-ČERVENÁ SRAŽENINA
 RUŠÍ NH₄⁺, H⁺, TK



NH₄⁺ S NESSLEROVÝM ČINIDLEM [HgI₄]²⁻ PŘÍPRAVA: HgCl₂ + 2KI → HgI₂ + 2KI → [HgI₄]²⁻, NaOH
 [HgI₄]²⁻ + NH₄⁺ → Hg₂I₃NH₂ → [Hg₂I₄]²⁻, NaOH
 ŽLUTÁ AŽ HNĚDÁ SRAŽ. V ALKAL. PROST.
 RUŠÍ VŠECHNY KATIONTY, KTERÉ SE SRÁŽEJÍ V ALKAL.

Mg²⁺ S MAGNEZONEM (4-NITROBENZENAZOREBORCIN NEBO 4-NITROBENZEN-1-NAFIDOL)
 ČHRPOVĚ MODRÁ SRAŽENINA (V NaOH)
 SLEPÝ POKUS: ŽLUTÁ → PÍALOVÁ, O₁, ACIDOBAZICKÝ IND.
 MODRÝCHELÁT - ADSORPCE NA Mg(OH)₂

S TITANOVOU ŽLUTÍ (=THIAZOLOVOU ŽLUTÍ)
 ČERVENÁ SRAŽENINA, SLEPÝ POKUS: ŽLUTÝ/ORANŽ. ⊙