

ŽÍHÁNÍ S OXIDEM VÁPENATÝM

Teplotný rozklad s CaO => CaCl₂, CaBr₂, CaI₂, CaF₂

Vyloučení => v O důkaz Ag⁺ => AgCl, AgBr, AgI

CaF₂ - nerozpustný => bílý zákal

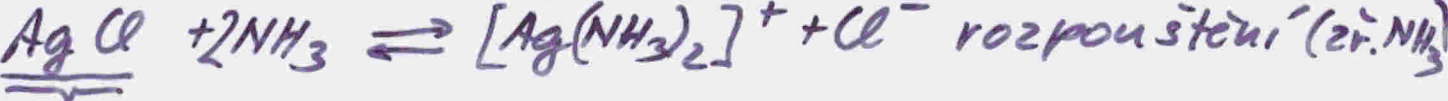
Pro důkaz F je třeba t°C = 1000

ŽÍHÁNÍ S MG A UHLIČITANEM DRASELNÝM

Redukční pyrolyza => Cl⁻, Br⁻, I⁻, F - nereaguje

Ruší N: Ag[Ag(CN)₂] - nerozpa, S: Ag₂S černý

Rozlišení Cl, Br, I,



Br, I po pyrolyze se oxidují chloraminem T v H₂SO₄.
provedení v chloroformu => vytřepání =>

Br₂ - žluté zbarvení, I₂ - fialové zb.

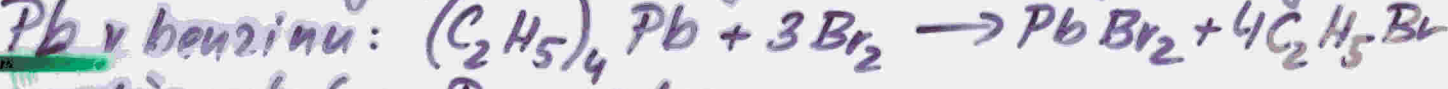
DŮKAZY DALŠÍCH PRVKŮ

P, As - alkalicko-oxidační tavení (NaNO₃ + K₂CO₃)



B - tavení s Na₂CO₃, rozp. ve zředl. H₂SO₄,
přídavek konc. H₂SO₄ + CH₃OH, zapoření
=> methylester kys. borité - zelené zbarv.

KOVY - popel po spálení => oxidy, uhličitany =>
důkazy porozp. v kys. jako anorg. ionty



protřepání s Br- vodou