

Hasonlítsa össze a nátrium-klorid, a hidrogén-klorid és az ezüst-klorid tulajdonságait és töltsse ki az alábbi táblázatot!

	NaCl	HCl	AgCl
Színe, halmazállapota (25 °C, 101,3 kPa)	1.	2.	3.
Vízoldhatósága (jó, rossz), vizes oldatának kémhatása (ha jól oldódik)	4.	5.	6.
Reakciója ammóniaoldattal (A reakció egyenlete vagy ionegyenlete.)		7.	8.
Reakciója ezüst-nitrát-oldattal (A reakció ionegyenlete.)	9.	10.	

(2015. május)

Megoldás: (10 pont)

1. fehér (színtelen), szilárd együtt: **1 pont**
 2. színtelen, gáz együtt: **1 pont**
 3. fehér, szilárd együtt: **1 pont**
 4. jó, semleges együtt: **1 pont**
 5. jó, savas együtt: **1 pont**
 6. rossz **1 pont**
 7. $\text{NH}_3 + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl}$ (vagy: $\text{NH}_3 + \text{HCl} = \text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$) **1 pont**
 8. $\text{AgCl} + 2 \text{NH}_3 = [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ + \text{Cl}^-$
 (A diammin komplex képlete 1 pont, a helyesen rendezett egyenlet 1 pont) **2 pont**
 9. $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl}$
 10. $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl}$ 9–10. együtt: **1 pont**