

Praktická část školního kola 45. ročníku ChO kategorie D

PRACOVNÍ LIST

soutěžní číslo:

body celkem:

Úloha 1 Důkazy halogenidových aniontů

34 bodů

1. Doplňte tabulku.

Přidávané činidlo	Halogenidový anion			
	F ⁻	Cl ⁻	Br ⁻	I ⁻
dusičnan stříbrný				
zředěný amoniak <i>vzorec vznikající sraženiny</i>				
dusičnan vápenatý <i>vzorec vznikající sraženiny</i>				
SAVO				
kyselina octová				
benzin				
chlorid železitý				

body:

2. Napište rovnice srážecích reakcí:

fluoridový anion:

chloridový anion:

bromidový anion:

jodidový anion:

body:

3. Napište rovnice probíhajících reakcí s roztokem desinfekčního prostředku SAVO (považujte SAVO za roztok chloru ve vodě) a s roztokem chloridu železitého.

.....
.....
.....
.....

body:

4. Napište, co se stalo s obsahem zkumavky po přidání roztoku bramborového škrobu k roztoku jodové tinktury nebo roztoku dezinfekčního prostředku JODISOL.

.....

body: