

Esperimentazioa Kimikan	17. Praktika Katioen azterketa.	E.U.P./U.E.P. Donostia																								
<p style="text-align: center;"><u>Materiala</u></p>		<p style="text-align: center;"><u>Erreaktiboak</u></p>																								
<p>Tentegailua Saioiak Flasko tantakontatzailea</p>		<p>Erreaktibo bilduma bat</p>																								
<p><b>Analizatuko ditugun katioiak:</b> <math>Pb^{++}</math>; <math>Cu^{++}</math>; <math>Fe^{+++}</math>; <math>Ni^{++}</math></p>																										
<p style="text-align: center;"><b>PLUNBOSO IOIAREN ERREAKZIOAK: <math>Pb^{++}</math></b></p>																										
<p>Berunaren gatzak, plunbosoak - <math>Pb^{++}</math> edo plunbikoak - <math>Pb^{++++}</math> izan daitezke. Praktika honetan bakarri +2 balentzia dutenak aztertuko dira.</p>																										
<p>Gatz plunbosoak zuriak edo koloregabekoak izaten dira, ioduro eta kromato (horiak), eta sulfuroak (beltzak) ezik.</p>																										
<p>Plunboso ioiaren azterketa egiteko nitrato plunboso, <math>Pb(NO_3)_2</math>, disoluzio bat erabiliko dugu.</p>																										
<p>Disoluzio hau ondorengo erreaktiboekin aztertuko da eta kasu bakoitzean gertatzen den erreakzioa idatziko da, bai ere lortzen den hauspeakinaren eta disoluzioaren koloreak.</p>																										
<table border="1"> <thead> <tr> <th>Erreaktiboa</th> <th>Erreakzioa</th> <th>Kolorea</th> </tr> </thead> <tbody> <tr><td>Sodio kloruro</td><td></td><td></td></tr> <tr><td>Sodio sulfuro</td><td></td><td></td></tr> <tr><td>Sodio hidroxido</td><td></td><td></td></tr> <tr><td>Hidroxido amoniko</td><td></td><td></td></tr> <tr><td>Ioduro potasiko</td><td></td><td></td></tr> <tr><td>Kromato potasiko</td><td></td><td></td></tr> <tr><td>Sodio sulfato</td><td></td><td></td></tr> </tbody> </table>	Erreaktiboa	Erreakzioa	Kolorea	Sodio kloruro			Sodio sulfuro			Sodio hidroxido			Hidroxido amoniko			Ioduro potasiko			Kromato potasiko			Sodio sulfato				
Erreaktiboa	Erreakzioa	Kolorea																								
Sodio kloruro																										
Sodio sulfuro																										
Sodio hidroxido																										
Hidroxido amoniko																										
Ioduro potasiko																										
Kromato potasiko																										
Sodio sulfato																										
<p style="text-align: center;"><b>KUPRIKO IOIAREN ERREAKZIOAK : <math>Cu^{++}</math></b></p>																										
<p>Kuprearen gatzak bi eratan aurkitu ditzakegu, gatz kuprosoa - <math>Cu^+</math> edo gatz kupriko - <math>Cu^{++}</math> bezala. Praktika honetan +2 balentzia bakarrik aztertuko da.</p>																										
<p>Gatz kupriko gehienak uretan solugaitzak dira. Hidratatu gabeko gatzak normalean horiak edo zuriak dira, aldiz hidratatuak berdeak edo urdinak dira.</p>																										

<b>Esperimentazioa Kimikan</b>	<b>17. Praktika Katioen azterketa.</b>	<b>E.U.P./U.E.P. Donostia</b>
------------------------------------	--	-----------------------------------

Kupriko ioiaren azterketa egiteko kloruro kupriko,  $\text{CuCl}_2$ , disoluzio bat erabiliko dugu.

Disoluzio hau ondorengo errektiboekin aztertuko da eta kasu bakoitzean gertatzen den erreakzioa idatziko da, bai ere lortzen den hauspeakinaren eta disoluzioaren koloreak.

Erreaktiboa	Erreakzioa	Kolorea
Sodio sulfuro		
Sodio hidroxido		
Hidroxido amoniko		
Ioduro potasiko		
Karbonato sodiko		
Ferrozianuro potasiko		

#### FERRIKO IOIAREN ERREAKZIOAK: $\text{Fe}^{+++}$

Burdinaren gatzak bi eratan aurkeztu daitezke, gatz ferrosoak -  $\text{Fe}^{++}$  edo gatz ferrikoak -  $\text{Fe}^{+++}$ . Praktika honetan gatz ferrikoak analizatuko dira.

Gatz ferroso hidratatuak berdeak dira eta hidratatu gabeak zuriak edo horiak. Airearekin erraz oxidatzen dira kolore marroixta duten gatz ferrikoak eratuz. Gatz ferriko hidratatuak horiak edo marroixtak dira.

Ferriko ioiaren,  $\text{Fe}^{+++}$ , azterketarako, kloruro ferriko,  $\text{FeCl}_3$ , disoluzio bat erabiliko da.

Disoluzio hau ondorengo errektiboekin aztertuko da eta kasu bakoitzean gertatzen den erreakzioa idatziko da, bai ere lortzen den hauspeakinaren eta disoluzioaren koloreak.

Erreaktiboa	Erreakzioa	Kolorea
Sodio sulfuro		
Sodio hidroxido		
Hidroxido amoniko		
Fosfato potasiko		
Ferrozianuro potasiko		
Ferrizianuro potasiko		
Sulfozianuro potasiko		

<b>Esperimentazioa Kimikan</b>	<b>17. Praktika Katioen azterketa.</b>	<b>E.U.P./U.E.P. Donostia</b>
------------------------------------	--	-----------------------------------

**NIKELOSO IOIAREN ERREAKZIOAK: Ni<sup>++</sup>**

Nikel gatzak bi eratan aurkitu ditzakegu, gatz nikelosoak - Ni<sup>++</sup> edo gatz nikelikoak - Ni<sup>+++</sup>. Disoluzioan, +2 balentziarekin, nikeloso ioia, egoten dira.

Hidratatu gabeko nikel-gatzak horiak izaten dira eta hidratatuak berdeak, bere disoluzioak bezala.

Nikeloso ioiaren azterketa egiteko, kloruro nikeloso, NiCl<sub>2</sub>, disoluzio bat erabiliko dugu.

Disoluzio hau ondorengo errektiboekin aztertuko da eta kasu bakoitzean gertatzen den erreakzioa idatziko da, bai ere lortzen den hauspeakinaren eta disoluzioaren koloreak.

<b>Erreaktiboa</b>	<b>Erreakzioa</b>	<b>Kolorea</b>
Sodio sulfuro		
Sodio hidroxido		
Fosfato potasiko		
Ferrozianuro potasiko		