

ЯКІСНІ РЕАКЦІЇ НА КАТІОНИ ТА АНІОНИ НЕОРГАНІЧНИХ РЕЧОВИН

<i>Катіони</i>		<i>Аніони</i>								
		OH^-	Cl^-	SO_4^{2-}	SO_3^{2-}	CO_3^{2-}	SiO_3^{2-}	S^{2-}	NO_3^-	PO_4^{3-}
K^+ Фіол. забарв.	Na^+ Жовте забарв.									
Ag^+			<i>Білий</i> сирнистий осад							<i>Жовтий</i> осад
NH_4^+		Запах аміаку, <i>лакмус</i> синіє								
Ba^{2+}				<i>Білий осад,</i> <i>нерозчинни</i> <i>й у кислотах</i>	<i>Білий осад,</i> <i>розчинний у</i> <i>кислотах</i>					
Ca^{2+}						<i>Білий осад,</i> <i>розчинний</i> <i>у кислотах</i>				
Pb^{2+}								<i>Чорний осад</i> із запахом сірководню		
Zn^{2+}		<i>Драглистий осад,</i> розчинний у кислотах і лугах								
Al^{3+}		Драглистий осад, розчинний у кислотах і лугах								
Fe^{2+}		<i>Біло-зелений</i> <i>осад</i> , що буріє								
Fe^{3+}		<i>Бурий</i> осад								
Cu^{2+}		<i>Синій</i> осад						<i>Чорний осад</i>	В присутн. <i>конц. H_2SO_4</i> виділяється бурий газ	
H^+ Зміна збрвлення індикаторів					Виділення газу SO_2	Виділення газу CO_2	<i>Драглистий</i> осад	Виділення газу H_2S з характерним запахом		