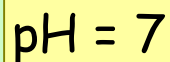
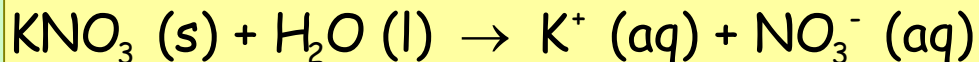


C3.- Potasio nitratozko, amonio sulfatozko eta sodio azetatozko ur-disoluzioak prestatu dira, kontzentrazio berberekoak, baina etiketak jartzea ahaztu zaie.

- Idatz ezazu zer-nolako prozesua gertatzen den gatz bakoitza uretan disolbatzen denean.
- Azal ezazu nola identifika daitezkeen gatz horiek paper adierazle unibertsalaren laguntzarekin (edo pH-metro batekin), jakinik azido nitrikoa eta sulfurikoa azido sendoak direla eta sodio eta potasio hidroxidoak base sendoak direla.

a) Prozesuak

Gatzak direnez uretan disolbatzerakoan ioietan banatuko dira (solbatazioa, ioiak ur molekulez inguratuak).
Jarraian, ioi batzuk -azido edo base ahuletik datoztenak- hidrolisia emango dute eta pH-a aldatu.

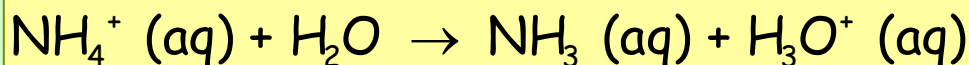
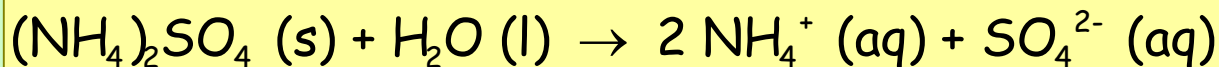


C3.- Potasio nitratozko, amonio sulfatozko eta sodio azetatozko ur-disoluzioak prestatu dira, kontzentrazio berberekoak, baina etiketak jartzea ahaztu zaie.

- Idatz ezazu zer-nolako prozesua gertatzen den gatz bakoitza uretan disolbatzen denean.
- Azal ezazu nola identifika daitezkeen gatz horiek paper adierazle unibertsalaren laguntzarekin (edo pH-metro batekin), jakinik azido nitrikoa eta sulfurikoa azido sendoak direla eta sodio eta potasio hidroxidoak base sendoak direla.

a) Prozesuak

Gatzak direnez uretan disolbatzerakoan ioietan banatuko dira (solbatazioa, ioiak ur molekulez inguratuak). Jarraian, ioi batzuk -azido edo base ahuletik datoztenak- hidrolisia emango dute eta pH-a aldatu.



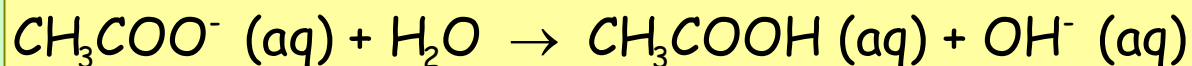
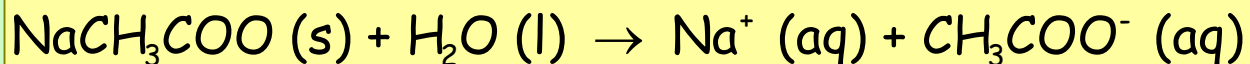
$\text{SO}_4^{2-} (\text{aq}) + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ Ez du erreakziorik (hidrolisia) ematen
 $\text{pH} < 7$, amonioaren hidrolisian protoiak sortzen direlako

C3.- Potasio nitratozko, amonio sulfatozko eta sodio azetatozko ur-disoluzioak prestatu dira, kontzentrazio berberekoak, baina etiketak jartzea ahaztu zaie.

- Idatz ezazu zer-nolako prozesua gertatzen den gatz bakoitza uretan disolbatzen denean.
- Azal ezazu nola identifika daitezkeen gatz horiek paper adierazle unibertsalaren laguntzarekin (edo pH-metro batekin), jakinik azido nitrikoa eta sulfurikoa azido sendoak direla eta sodio eta potasio hidroxidoak base sendoak direla.

a) Prozesuak

Gatzak direnez uretan disolbatzerakoan ioietan banatuko dira (solbatazioa, ioiak ur molekulez inguratuak). Jarraian, ioi batzuk -azido edo base ahuletik datoztenak- hidrolisia emango dute eta pH-a aldatu.



$\text{Na}^+ \text{ (aq)} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ Ez du erreakziorik (hidrolisia) ematen
 $\text{pH} > 7$, azetatoaren hidrolisian hidroxilo ioiak sortzen direlako

C3.- Potasio nitratozko, amonio sulfatozko eta sodio azetatozko ur-disoluzioak prestatu dira, kontzentrazio berberekoak, baina etiketak jartzea ahaztu zaie.

- Idatz ezazu zer-nolako prozesua gertatzen den gatz bakoitza uretan disolbatzen denean.
- Azal ezazu nola identifika daitezkeen gatz horiek paper adierazle unibertsalaren laguntzarekin (edo pH-metro batekin), jakinik azido nitrikoa eta sulfurikoa azido sendoak direla eta sodio eta potasio hidroxidoak base sendoak direla.

b) Identifikazioa

Gatzak identifika daitezke oso pH ezberdinak ematen dituztelako, hidrolisia dela eta.

Potasio nitrato ... hidrolisirik ez ... $\text{pH}=7$

Amonio sulfato ... hidrolisi azidoa ... $\text{pH}<7$

Sodio azetato ... hidrolisi basikoa ... $\text{pH}>7$