

## Izpratnes jautājumi #1

- *Paskaidrot, kas ir pH un kam tas vajadzīgs?*

.....  
.....

- *Cik ir neitrālas vides pH? Kas tur ir līdzsvarā?*

.....  
.....

- *Apelsīnu sulas pH=4. Kāda ir apelsīnu sulas vide un kas tur ir noticis salīdzinot ar neitrālu vidi?*

.....  
.....

- *Kā vides skābums ir saistīts ar pH vērtību un jonu koncentrāciju?*

.....  
.....

## Izpratnes jautājumi #1

- *Paskaidrot, kas ir pH un kam tas vajadzīgs?*

.....  
.....

- *Cik ir neitrālas vides pH? Kas tur ir līdzsvarā?*

.....  
.....

- *Apelsīnu sulas pH=4. Kāda ir apelsīnu sulas vide un kas tur ir noticis salīdzinot ar neitrālu vidi?*

.....  
.....

- *Kā vides skābums ir saistīts ar pH vērtību un jonu koncentrāciju?*

.....  
.....

## Izpratnes jautājumi – izvērtējums

- *Paskaidrot, kas ir pH un kam tas vajadzīgs?*

pH norāda H<sup>+</sup> jonu koncentrācijas līmeni šķīdumā. Šis rādītājs palīdz salīdzināt cik skābas ir dažādas vides

- *Cik ir neitrālas vides pH? Kas tur ir līdzsvarā?*

Neitrālā vidē pH=pOH=7. Līdzvarā ir H<sup>+</sup> un OH<sup>-</sup> jonu koncentrācijas

- *Apelsīnu sulas pH=4. Kāda ir apelsīnu sulas vide un kas tur ir noticis salīdzinot ar neitrālu vidi?*

Apelsīnu sulas vide ir skābāka par neitrālu vidi. Tur ir palielinājies H<sup>+</sup> jonu koncentrācija un samazinājusies OH<sup>-</sup> jonu koncentrācija

- *Kā vides skābums ir saistīts ar pH vērtību un jonu koncentrāciju?*

**Ja viela ir skāba, tad tajā ir vairāk H<sup>+</sup> jonu un pH ir mazāks**

## Izpratnes jautājumi – izvērtējums

- *Paskaidrot, kas ir pH un kam tas vajadzīgs?*

pH norāda H<sup>+</sup> jonu koncentrācijas līmeni šķīdumā. Šis rādītājs palīdz salīdzināt cik skābas ir dažādas vides

- *Cik ir neitrālas vides pH? Kas tur ir līdzsvarā?*

Neitrālā vidē pH=pOH=7. Līdzvarā ir H<sup>+</sup> un OH<sup>-</sup> jonu koncentrācijas

- *Apelsīnu sulas pH=4. Kāda ir apelsīnu sulas vide un kas tur ir noticis salīdzinot ar neitrālu vidi?*

Apelsīnu sulas vide ir skābāka par neitrālu vidi. Tur ir palielinājies H<sup>+</sup> jonu koncentrācija un samazinājusies OH<sup>-</sup> jonu koncentrācija

- *Kā vides skābums ir saistīts ar pH vērtību un jonu koncentrāciju?*

**Ja viela ir skāba, tad tajā ir vairāk H<sup>+</sup> jonu un pH ir mazāks**

## Izpratnes jautājumi – izvērtējums

- *Paskaidrot, kas ir pH un kam tas vajadzīgs?*

pH norāda H<sup>+</sup> jonu koncentrācijas līmeni šķīdumā. Šis rādītājs palīdz salīdzināt cik skābas ir dažādas vides

- *Cik ir neitrālas vides pH? Kas tur ir līdzsvarā?*

Neitrālā vidē pH=pOH=7. Līdzvarā ir H<sup>+</sup> un OH<sup>-</sup> jonu koncentrācijas

- *Apelsīnu sulas pH=4. Kāda ir apelsīnu sulas vide un kas tur ir noticis salīdzinot ar neitrālu vidi?*

Apelsīnu sulas vide ir skābāka par neitrālu vidi. Tur ir palielinājies H<sup>+</sup> jonu koncentrācija un samazinājusies OH<sup>-</sup> jonu koncentrācija

- *Kā vides skābums ir saistīts ar pH vērtību un jonu koncentrāciju?*

**Ja viela ir skāba, tad tajā ir vairāk H<sup>+</sup> jonu un pH ir mazāks**

## Izpratnes jautājumi #2

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vertībām, ja ūdenī izšķīdina sērskābi un rodas papildus  $H^+$  joni?*

.....

.....

.....

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vertībām, ja ūdenī kādu sārmu un rodas papildus  $OH^-$  joni?*

.....

.....

.....

## Izpratnes jautājumi #2

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vertībām, ja ūdenī izšķīdina sērskābi un rodas papildus  $H^+$  joni?*

.....

.....

.....

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vertībām, ja ūdenī kādu sārmu un rodas papildus  $OH^-$  joni?*

.....

.....

.....

## Izpratnes jautājumi #2

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vertībām, ja ūdenī izšķīdina sērskābi un rodas papildus  $H^+$  joni?*

.....

.....

.....

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vertībām, ja ūdenī kādu sārmu un rodas papildus  $OH^-$  joni?*

.....

.....

.....

## Izpratnes jautājumi - izvērtējums

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vērtībām, ja ūdenī izšķīdina sērskābi un rodas papildus  $H^+$  joni?*

Rodoties papildus  $H^+$  joniem, to koncentrācija palielinās un vairāk reaģē ar  $OH^-$  joniem. Līdz ar to paliek vairāk  $H^+$  jonu (papildus avota dēļ) un samazinās  $OH^-$  jonu koncentrācija (vairāk izreaģē). No tā var secināt, ka pH vērtība kļūst mazāka (jo koncentrācija palielinās), savukārt pOH vērtība palielinās (jo to koncentrācija samazinās).

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vērtībām, ja ūdenī kādu sārmu un rodas papildus  $OH^-$  joni?*

Rodoties papildus  $OH^-$  joniem, to koncentrācija palielinās un vairāk reaģē ar  $H^+$  joniem. Līdz ar to paliek vairāk  $OH^-$  jonu (papildus avota dēļ) un samazinās  $H^+$  jonu koncentrācija (vairāk izreaģē). No tā var secināt, ka pOH vērtība kļūst mazāka (jo koncentrācija palielinās), savukārt pH vērtība palielinās (jo to koncentrācija samazinās).

## Izpratnes jautājumi - izvērtējums

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vērtībām, ja ūdenī izšķīdina sērskābi un rodas papildus  $H^+$  joni?*

Rodoties papildus  $H^+$  joniem, to koncentrācija palielinās un vairāk reaģē ar  $OH^-$  joniem. Līdz ar to paliek vairāk  $H^+$  jonu (papildus avota dēļ) un samazinās  $OH^-$  jonu koncentrācija (vairāk izreaģē). No tā var secināt, ka pH vērtība kļūst mazāka (jo koncentrācija palielinās), savukārt pOH vērtība palielinās (jo to koncentrācija samazinās).

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vērtībām, ja ūdenī kādu sārmu un rodas papildus  $OH^-$  joni?*

Rodoties papildus  $OH^-$  joniem, to koncentrācija palielinās un vairāk reaģē ar  $H^+$  joniem. Līdz ar to paliek vairāk  $OH^-$  jonu (papildus avota dēļ) un samazinās  $H^+$  jonu koncentrācija (vairāk izreaģē). No tā var secināt, ka pOH vērtība kļūst mazāka (jo koncentrācija palielinās), savukārt pH vērtība palielinās (jo to koncentrācija samazinās).

## Izpratnes jautājumi - izvērtējums

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vērtībām, ja ūdenī izšķīdina sērskābi un rodas papildus  $H^+$  joni?*

Rodoties papildus  $H^+$  joniem, to koncentrācija palielinās un vairāk reaģē ar  $OH^-$  joniem. Līdz ar to paliek vairāk  $H^+$  jonu (papildus avota dēļ) un samazinās  $OH^-$  jonu koncentrācija (vairāk izreaģē). No tā var secināt, ka pH vērtība kļūst mazāka (jo koncentrācija palielinās), savukārt pOH vērtība palielinās (jo to koncentrācija samazinās).

- *Kas notiek ar  $H^+$  un  $OH^-$  jonu koncentrāciju un pH un pOH vērtībām, ja ūdenī kādu sārmu un rodas papildus  $OH^-$  joni?*

Rodoties papildus  $OH^-$  joniem, to koncentrācija palielinās un vairāk reaģē ar  $H^+$  joniem. Līdz ar to paliek vairāk  $OH^-$  jonu (papildus avota dēļ) un samazinās  $H^+$  jonu koncentrācija (vairāk izreaģē). No tā var secināt, ka pOH vērtība kļūst mazāka (jo koncentrācija palielinās), savukārt pH vērtība palielinās (jo to koncentrācija samazinās).