Practicum 3 Chemie Uitwerking

Beoordeling (door docent): Kies een item.

Naam: Vul hier je naam in.

Klas: Vul hier je klas in.

# **Algemeen**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Voorschriftnummer: | Klik hier als u tekst wilt invoeren. | - |
| Titel: | Klik hier als u tekst wilt invoeren. | - |
| Datum practicum: | Klik hier als u een datum wilt invoeren. | - |

## Doel van de proef:

|  |  |
| --- | --- |
| Klik hier als u tekst wilt invoeren. | - |

## Principe van de proef:

|  |  |
| --- | --- |
| Klik hier als u tekst wilt invoeren. | - |

## Waarnemingen

In het omslagpunt gaat de kleur van de oplossing van Kleur naar Kleur.

Concentratie NaOH: Concentratie. Eenheid. (4 decimalen).

## Titratie:

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | Maatkolf 1 | | Maatkolf 2 | |  |
|  | | Bepaling 1 | Bepaling 2 | Bepaling 1 | Bepaling 2 |  |
| Eindstand buret | Kies een eenheid. | Hoeveelheid. | Hoeveelheid. | Hoeveelheid. | Hoeveelheid. | - |
| Beginstand buret | Kies een eenheid. | Hoeveelheid. | Hoeveelheid. | Hoeveelheid. | Hoeveelheid. | - |
| Verbruik NaOH | Kies een eenheid. | Hoeveelheid. | Hoeveelheid. | Hoeveelheid. | Hoeveelheid. | - |

## Berekeningen

Je gaat hieronder de titratie doorrekenen. De waarnemingen die je hiervoor gebruikt zijn de waarnemingen van:

**Maatkolf 1 bepaling** **2**.

Bereken het aantal mmol natronloog dat je gebruikt hebt bij de titratie.

|  |  |
| --- | --- |
| Typ hier de berekening. | - |
| Antwoord Kies een eenheid natronloog. | - |

De reactie tussen natronloog en azijnzuur verloopt 1:1.

Bereken het aantal mmol azijnzuur dat gereageerd heeft bij de titratie.

|  |  |
| --- | --- |
| Typ hier de berekening. | - |
| Antwoord Kies een eenheid azijnzuur. | - |

Je hebt 10 ml gepipetteerd uit een maatkolf van 100 ml.

Hoeveel mmol azijnzuur zat er totaal in de maatkolf van 100 ml?

|  |  |
| --- | --- |
| Typ hier de berekening. | - |
| Antwoord Kies een eenheid azijnzuur. | - |

De molmassa van azijnzuur is 60 g/mol.

Bereken hoeveel mg azijnzuur in de maatkolf van 100 ml zat.

|  |  |
| --- | --- |
| Typ hier de berekening. | - |
| Antwoord Kies een eenheid azijnzuur. | - |

De dichtheid van huishoudazijn is 1,004 g/ml.

Bereken de massa van 20 ml huishoudazijn.

|  |  |
| --- | --- |
| Typ hier de berekening. | - |
| Antwoord Kies een eenheid huishoudazijn. | - |

Je weet nu de massa van het azijnzuur dat gepipeteerd is, en de totale massa van het huishoudazijn.

Bereken het massapercentage azijnzuur in huishoudazijn.

|  |  |
| --- | --- |
| Typ hier de berekening. | - |
| Antwoord Eenheid azijnzuur in huishoudazijn. | - |

Bereken van elke afzonderlijke titratie de uitkomst.

## **Rekenvoorbeeld**

|  |  |
| --- | --- |
| Hieronder kun je dit als plaatje invoegen van de berekening van ‘**bepaling 1**’. Je kunt bijvoorbeeld gebruik maken van de word-vergelijkingseditor of een foto maken van je kladblok. | - |



## **Uitwerking:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  | Gehalte azijnzuur in huishoudazijn (Eenheid.) |  |
| Maatkolf 1 | Bepaling 1 | Klik hier als u een getal wilt invoeren. | - |
| Bepaling 2 | Klik hier als u een getal wilt invoeren. | - |
| Maatkolf 2 | Bepaling 1 | Klik hier als u een getal wilt invoeren. | - |
| Bepaling 2 | Klik hier als u een getal wilt invoeren. | - |
| Gemiddeld | | Klik hier als u een getal wilt invoeren. Eenheid. | - |

## **Conclusie:**

|  |  |
| --- | --- |
| Het azijnzuurgehalte in huishoudazijn is Waarde Eenheid. | - |

## **Discussie:**

|  |  |
| --- | --- |
| Klik hier als u tekst wilt invoeren. | - |