

Oefententamen 1

Opgave 1

- a: Bereken de pH van een 0,02 M HCl-oplossing.
- b: Er wordt 2 gram KOH in 950 mL water opgelost. Bereken de pH van de ontstane oplossing.
- c: Hoeveel ppm KOH bevat de in vraag 1b gegeven oplossing?
- d: Bereken de molariteit van een 16% (m/V) fructose-oplossing (molecuulformule fructose: C₆H₁₂O₆).
- e: In de zuurkast staat een fles met 37% (m/m) HCl. Het etiket vermeldt verder dat 1 L = 1,15 kg en dat het molecuulgewicht van HCl 36,5 gram per mol is. Wat is de molariteit van deze HCl-oplossing?

Opgave 2

Blauwzuur (HCN) is een extreem giftige stof die de ATP-productie in de mitochondriën verstoort. In water gedraagt het zich als een zwak zuur met een K_a van 9,36*10⁻⁶. Stel, er wordt 3 gram blauwzuur opgelost in 75 mL water.

- a: Bereken de concentratie opgelost blauwzuur.
- b: Geef de reactievergelijking van de evenwichtsreactie die optreedt en de bijbehorende evenwichtsvoorwaarde.
- c: Bereken de pH nadat het evenwicht zich heeft ingesteld.

Opgave 3

Alanine (C₃H₇NO₃) is een veelvoorkomend aminozuur. Het gedraagt zich in water als een zwakke base met een pK_b van 4,30. Voor een experiment wordt 6 gram alanine opgelost in 120 mL water.

- a: Bereken de K_b van alanine.
- b: Bereken de concentratie opgelost blauwzuur.
- c: Geef de reactievergelijking van de evenwichtsreactie die optreedt en de bijbehorende evenwichtsvoorwaarde.
- d: Bereken de pH nadat het evenwicht zich heeft ingesteld.

Opgave 4

Een student mengt 100 mL van een 0,5M H_2CO_3 -oplossing en 400 mL van een 0,2 M NaHCO_3 -oplossing met elkaar. De pKa van H_2CO_3 is 2,77.

a: Bereken de pH van de oplossing die ontstaat.

Ik wil graag een buffer maken met een pH van 8,1 en een sterkte van 0,35 M. Hiervoor beschik ik over de vaste stoffen natriumdiwaterstoffsfaat (NaH_2PO_4) en natriumwaterstoffsfaat (Na_2HPO_4). De pKa van NaH_2PO_4 is 7,20. Het totaal volume van de buffer is 7,5 L.

b: Bereken hoeveel gram natriumdiwaterstoffsfaat en natriumwaterstoffsfaat ik hiervoor moet afwegen.

Opgave 5

Ik heb een zwak zuur, de molecuulformule daarvan is H_3X (Mw=92 g/mol).

Daarvan los ik 5,62 gram op in 685 mL water.

Gegeven: de K_a van H_3X is $1,38 \cdot 10^{-5}$.

a: Wat wordt de pH van bovenstaande oplossing?

b: Ik voeg 0,5 gram KOH toe. Wat wordt de pH van de oplossing?

----- EINDE TENTAMEN -----

PERIODIC TABLE OF THE ELEMENTS

Bijlage: Periodiek systeem