

OBSAH

V «Ÿ«± -®> Ě©«²j | ©j °ñŸµ j; ¶ŸŸ²Ÿª ¥ ²j Ÿ«©«-°Ÿ²Ÿ-°ª «± ŸŸ°Ÿª «± Āªª «- «±
®¶²« | ©µ-ªª ¥ -š©«-°šªª «-°¥ ®¶Ÿšnie tvoriv œ schopnosŸ

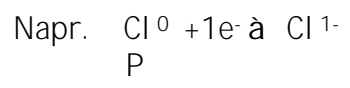
1.3 Problémové využitie

Ji « °μ- 2μ±Å«2š^a ¥ -@¥S°«®© ¥so¥-š©«-°š^{oa} j ®¥ ¥š °i«®°¥šĚ šj>« -®šš°¥šĚ
-®> Ě©μ °jŸš ¥šš ¥soÅ¥ šš ±Å¥ j

1.

Odpovede:

1 C_2H_6 2 C_2H_4 3 C_2H_2



- «±ŸŸ«²Š -²«'' ²«-

O, ®, ¶, § 8

Aplikácia a fixácia NH_3 v rastlinách a v pôde
 Rýchlosť NH_3 v rastlinách a v pôde závisí od jeho koncentrácie a od toho, ako rýchlo sa rozkladá a ako sa fixuje
 myšlienka a štruktúra NH_3 v rastlinách a v pôde

Úloha Určte pH š charakter roztoku, ak:

- a) $c(\text{H}_3\text{O}^+) = 10^{-2} \text{ mol.dm}^{-3}$ pH =, roztok je
- b) $c(\text{OH}^-) = 10^{-5} \text{ mol.dm}^{-3}$ pH =, roztok je
- c) $c(\text{OH}^-) = 10^{-7} \text{ mol.dm}^{-3}$ pH =, roztok je
- d) $c(\text{H}_3\text{O}^+) = 10^{-9} \text{ mol.dm}^{-3}$ pH =, roztok je

III Z. 2; @ Á^a, Áš⁻

Hodnotenie

UÁŸ; ç ¶«Ÿ^a «°Ú -®Ÿ> j x œŸ; i | 2µ±Á«²šœŸ | «ŸŸµ ««Ÿ^a «°Ú -® œ ŸŸ«² -«Áš⁻
2µ±Á«²šœŸ | «ŸŸµ -«² a j œ^a ° a j šj

Š«Ě ©±Ÿ -Ÿ,š ±ĀŸ« -« Ÿ««© Nš Ÿ+α;| -°š; a š °šš œ°« 2μ±Ā²šobē
αŸŸ,œ - ŸœššŸŸª;| Ú a -œœ;ª Ú-Ť> Ě©«² œ «-ŸŤŸŸ; °²«Ÿ«
a šª,Ÿ±

Z

ZÁVER

N, ¶«µ ¥S«² a š²µ±Å«²šó-¶Y©j ° œĚ©¥^a¥ - -«¶U^aj -¶°«ij -«°¶>^aĚ¶S©j ©

ZOZNAM BIBLIOGRAFICKÝCH ZDROJOV

1.

ZOZNAM PRÍLOH

Príloha 1: Zoznam účastníkov konferencie

Príloha 2: Zoznam tém konferencie

Prüfung Pöhl, 08.05.2018 R: Y« 'a E 2 's -oa « -° ¥ -@ S « 2

