

CHEMISTRY

BOOKS - SURA CHEMISTRY (TAMIL)

அயனிச் சமநிலை

Exercise

- ஒரு $Ag_2C_2O_4$ இன் தெவிட்டிய கரைசலில் உள்ள Ag^+ அயனிகளின் செறிவு $2.24 \cdot 10^{-4} molL^{-1}$ எனில்,

$Ag_2C_2O_4$ இன் கரைதிறன் பெருக்க
மதிப்பு

A. $2.42 \cdot 10^{-8} mol^3 L^{-3}$

B. $2.66 \cdot 10^{-12} mol^3 L^{-3}$

C. $4.5 \cdot 10^{-11} mol^3 L^{-3}$

D. $5.619 \cdot 10^{-12} mol^3 L^{-3}$

Answer: A::B::C



View Text Solution

2. வெவ்வேறு செறிவுகளைக் கொண்ட

NaOH மற்றும் HCl கரைசல்களை,

வெவ்வேறு கனஅளவுகளில் கலந்து

பின்வரும் கரைசல்கள்

தயாரிக்கப்பட்டன. i) $60\text{mL}\left(\frac{M}{10}\right)\text{HCl} +$

$40\text{mL}\left(\frac{M}{10}\right)\text{NaOH}$ ii) $55\text{mL}\left(\frac{M}{10}\right)\text{HCl} + 45\text{mL}$

$\left(\frac{M}{10}\right)\text{NaOH}$ iii) $75\text{mL}\left(\frac{M}{5}\right)\text{HCl} + 25\text{mL}$

$\left(\frac{M}{5}\right)\text{NaOH}$ iv) $100\text{mL}\left(\frac{M}{10}\right)\text{HCl} + 100\text{mL}$

$\left(\frac{M}{10}\right)\text{NaOH}$

A. iv

B. i

C. ii

D. iii

Answer:



View Text Solution

3. 298K ல், நீரில் $BaSO_4$ இன் கரைதிறன் $2.42 \cdot 10^{-3} gL^{-1}$ எனில் அதன் கரைதிறன் பெருக்க (K_{sp}) மதிப்பு $BaSO_4$ இன் மோலார் நிறை = $233 g mol^{-1}$

A. $1.08 \cdot 10^{-14} \text{mol}^2 \text{L}^{-2}$

B. $1.08 \cdot 10^{-12} \text{mol}^2 \text{L}^{-2}$

C. $1.08 \cdot 10^{-10} \text{mol}^2 \text{L}^{-2}$

D. $1.08 \cdot 10^{-8} \text{mol}^2 \text{L}^{-2}$

Answer: A::B



View Text Solution

4. தெவிட்டிய $\text{Ca}(\text{OH})_2$ கரைசலின் pH மதிப்பு 9 எனில், $\text{Ca}(\text{OH})_2$ இன் கரைதிறன் பெருக்க (K_{sp}) மதிப்பு

A. $0.5 \cdot 10^{-15}$

B. $0.25 \cdot 10^{-10}$

C. $0.125 \cdot 10^{-15}$

D. $0.5 \cdot 10^{-10}$

Answer: A



View Text Solution

5. H_2O மற்றும் HF ஆகிய அமிலங்களின்

இணை காரங்கள்

A. முறையே OH^- மற்றும் H_2FH^+

ஆகியன

B. முறையே H_3O^+ மற்றும் F^-

ஆகியன

C. முறையே OH^- மற்றும் F^-

ஆகியன

D. முறையே H_3O^+ மற்றும் H_2F^+

ஆகியன

Answer: C



View Text Solution

6. எது காரத் தூங்கல் கரைசலை
உருவாக்கும்?

A. 50 mL of 0.1M NaOH + 25 mL of 0.1M



B. 100 mL of 0.1M CH_3COOH + 100 mL of



C. 100 mL of 0.1M HCl + 200 mL of 0.1M



D. 100 mL of 0.1M HCl + 100 mL of 0.1M

NaOH

Answer: A::B::C::D



View Text Solution

7. பின்வரும் புளுரோ சேர்மங்களில்
லூயிகாரமாக செயல்படக்கூடியது எது?

A. BF_3

B. PF_3

C. CF_4

D. SiF_4

Answer: C



[View Text Solution](#)

8. பின்வருவனவற்றுள் லூயிகாரமாக
செயல்படாதது எது?

A. BF_3

B. PF_3

C. CO

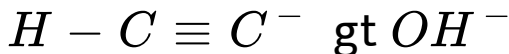
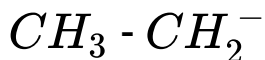
D. F^-

Answer: B::C



[View Text Solution](#)

9. பின்வரும் காரங்களின் , கார வலிமையின் இறங்குவரிசை என்ன? OH^- , NH_2^- , $H - C \equiv C^-$ மற்றும் $CH_3 - CH_2^-$



Answer: B::C



View Text Solution

10. சோடியம் ஃபார்மேட் , அனிலீனியம் குளோரைடு மற்றும் பொட்டாசியம் சயனைடு ஆகியவற்றின் நீர்கரைசல்கள் முறையே

A. அமிலம், அமிலம், காரம்

B. காரம் , அமிலம் , காரம்

C. காரம், நடுநிலை, காரம்

D. இவற்றில் ஏதுமில்லை

Answer:



View Text Solution

11. 0.10M செறிவுடைய நீரிய பிரிடின் கரைசலில், பிரிடினியம் அயனியை (C_5H_5NH) ஒருவாக்கக்கூடிய பிரிடின் (C_5H_5N) மூலக்கூறுகளின் சதவீதம்

A. 0.006

B. 0.013

C. 0.77

D. 1.6

Answer: A::C



View Text Solution

12. சம கனஅளவுடைய, 1, 2 மற்றும் 3 எனும் pH மதிப்புகளைக் கொண்ட மூன்று அமிலக் கரைசல்கள் ஒரு கலனில் கலக்கப்படுகின்றன. கலவையில் உள்ள H^+ அயனிச் செறிவு என்ன?

A. $3.7 * 10^{-2}$

B. 10^{-6}

C. 0.111

D. இவை எதுவுமல்ல

Answer: A::B::C



View Text Solution

13. 0.1M NaCl கரைசலில், கரைதிறன் பெருக்க மதிப்பு $1.6 * 10^{-10}$ கொண்ட $AgCl_{(s)}$ திண்மத்தின் கரைதிறன் மதிப்பு

A. $1.26 * 10^{-5} \text{M}$

B. $1.6 * 10^{-9} \text{M}$

C. $1.6 * 10^{-11} \text{M}$

D. பூஜ்ஜியம்

Answer: A



[View Text Solution](#)

14. லெட் அயோடைடின் கரைதிறன்
பெருக்க மதிப்பு $3.2 * 10^{-8}$ எனில், அதன்
கரைதிறன் மதிப்பு

A. $2 * 10^{-3} M$

B. $4 * 10^{-4} M$

C. $1.6 * 10^{-5} M$

D. $1.8 * 10^{-5} M$

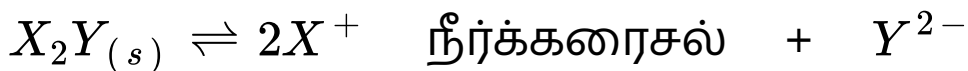
Answer: A::B::C



View Text Solution

15. $\Delta G^\circ = 57.34 \text{ kJ mol}^{-1}$ எனும் கிபஸ்

கட்டிலா ஆற்றல் மதிப்பை பயன்படுத்தி,



என்ற வினைக்கு, 300 K

வெப்பநிலையில் நீரில் X_2Y இன்

கரைதிறன் பெருக்க மதிப்பை

கணக்கிடுக. 300 K ($R = 8.3 \text{ J K}^{-1} \text{ Mol}^{-1}$)

A. 10^{-10}

B. 10^{-12}

C. 10^{-14}

D. கொடுக்கப்பட்ட தகவிலிருந்து

கணக்கிட முடியாது

Answer: A





16. அறைவெப்ப நிலையில் MY மற்றும் NY_3 ஆகிய கரையாத உப்புகள் $6.2 \cdot 10^{-13}$ என்ற சமமான, K_{sp} மதிப்புகளை கொண்டுள்ளன. MY மற்றும் NY_3 ஆகியவற்றைப் பொறுத்தவரையில் எந்த கூற்று உண்மையானது?

A. MY மற்றும் NY_3 ஆகிய உப்புகள்

தூய நீரை விட 0.5M KY கரைசலில்

அதிகம் கரைகின்றன.

B. MY மற்றும் NY_3 தொங்கலில் KY

ஂனும் உப்பை சேர்ப்பதினால்

அவற்றின் கரைதிறன்களில்

ஂவ்வித விளைவும்

உண்டாவதில்லை.

C. நீரில் MY மற்றும் NY_3 இரண்டின்

மோலார் கரைதிறன் மதிப்புகளும்

சமம் .

D. நீரில் MY யின் மோலார் கரைதிறன்,

NY_3 யின் மோலார் கரைதிறனை

விட குறைவு.

Answer: C



View Text Solution

17. சம கனஅளவுள்ள 0.1M NaOH மற்றும் 0.01M HCl கரைசல்களை ஒன்றாக கலக்கும் போது கிடைக்கும் கரைசலின் pH மதிப்பு என்ன?

A. 2

B. 3

C. 7

D. 12.65

Answer: A::B



View Text Solution

18. ஒரு வவிமை குறைந்த அமிலத்தின் பிரிகை மாறிலி மதிப்பு $1 * 10^{-3}$. pH = 4 எனும் மதிப்பு கொண்ட ஒரு தாங்கல்

கரைசலை

தயாரிக்க

தேவையான

_____ விகிதம்

A. 0.16875

B. 0.127777777777778

C. 0.417361111111111

D. 0.048611111111111

Answer: A::D



View Text Solution

19. 10^{-5} M KOH கரைசலின் pH மதிப்பு

A. 9

B. 5

C. 19

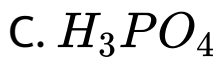
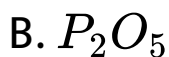
D. இவை எதுவுமல்ல

Answer:



View Text Solution

20. $H_2PO_4^-$ இன் இணை காரம்



Answer: C::D



View Text Solution

21. பின்வருவனவற்றுள் எது லௌரி-
ப்ரான்ஸ்டட் அமிலமாகவும் , காரமாகவும்
செயல்பட முடியும் ?

A. HCl

B. SO_4^{2-}

C. HPO_4^{2-}

D. Br^-

Answer: B::D



View Text Solution

22. ஒரு நீரிய கரைசலின் pH மதிப்பு பூஜ்ஜியம், எனில் அந்த கரைசல்

A. சிறிதளவு அமிலத்தன்மை

கொண்டது

B. அதிக அமிலத்தன்மை கொண்டது

C. நடுநிலைத் தன்மை கொண்டது

D. காரத்தன்மை கொண்டது

Answer:



[View Text Solution](#)

23. ஒரு வலிமை குறைந்த அமிலம் மற்றும் அதன் உப்புக்களை கொண்டுள்ள ஒரு தாங்கல் கரைசலின் ஹைட்ரஜன் அயனிச் செறிவை குறிப்பிடுவது

A. $[H^+] = \frac{K_a [\quad]}{ \quad }$

B. $[H^+] = K_a [\quad]$

C. $[H^+] = K_a [\quad]$

D. $[H^+] = \frac{K_a [\quad]}{ \quad }$

Answer: A



View Text Solution

24. பின்வருவனவற்றுள் அம்மோனியம் அசிட்டேட்டின் நீராற்பகுத்தல் வீதத்தை குறிப்பிடும் சரியான தொடர்பு எது?

A. $h = \sqrt{\frac{K_h}{C}}$

B. $h = \sqrt{\frac{K_a}{K_b}}$

C. $h = \sqrt{\frac{K_h}{K_a \cdot K_b}}$

$$D. h = \sqrt{\frac{K_a \cdot K_b}{K_h}}$$

Answer: A::B



View Text Solution

25. NH_4OH இன் பிரிகை மாறிலி மதிப்பு

$1.8 \cdot 10^{-5}$ எனில், NH_4Cl இன்

நீராற்பகுத்தல் மாறிலி மதிப்பு

A. $1.8 \cdot 10^{-19}$

B. $5.55 \cdot 10^{-10}$

C. $5.55 \cdot 10^{-5}$

D. $1.8 \cdot 10^{-5}$

Answer: A



[View Text Solution](#)

26. மின்னோட்டத்தை செலுத்துவதால்

வேதிமாற்றம் நிகழும் செயல் _____

A. நடுநிலையாக்கல்

B. நீராற்பகுத்தல்

C. மின்னாற்பகுத்தல்

D. அயனியாக்கல்

Answer:



View Text Solution

27. முதலில் மின்னாற் பகுத்தல்

விதிகளை வகுத்தவர் _____

A. டால்டன்

B. பார்டே

C. கெக்குலே

D. அவகாட்ரோ

Answer:



[View Text Solution](#)

28. ஒரு கூலும் மின்னோட்டத்தை ஒருமின்பகுளிக் கரைசல்கள் வழியே செலுத்தும்போது மின்வாயில் படியும் பொருளின் நிறை _____

A. சமான் நிறை

B. மூலக்கூறு எடை

C. மின்வேதிச் சமான் எடை

D. ஒரு கிராம்

Answer:



[View Text Solution](#)

29. பாரடே மின்னாற்பகுப்பு

விதிகளுடன் தொடர்புடையது _____

- A. நேர்மின் அயனியின் அணு எண்
- B. எதிர்மின் அயனியின் அணு எண்
- C. மின்பகுளியின் சமான எடை
- D. நேர்மின் அயனியின் வேகம்

Answer:



[View Text Solution](#)

30. சோடியம் அசிட்டேட்டை, அசிட்டிக் அமிலத்துடன் சேர்க்கும்போது, அசிட்டிக் அமிலத்தின் பிரிகை வீதம்

A. உயருகிறது

B. குறைகிறது

C. மாறாமல் உள்ளது

D. பூஜ்ஜியமாகிறது

Answer:



[View Text Solution](#)

31. NH_4OH ஒரு வலிமை குறைந்த

காரம், ஏனெனில் _____

A. குறைந்த அழுத்தத்தை உடையது

B. பகுதியாக அயனியாகிறது

C. முழுவதுமாக அயனியாகிறது

D. குறைந்த அடர்த்தியுடையது

Answer:



[View Text Solution](#)

32. பிரிகைவீதம் α மற்றும் X செறிவு உள்ள ஒரு இரட்டை மின்பகுளிக்கு ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதி _____

$$A. K = \frac{(1 - \alpha)C}{\alpha}$$

$$B. K = \frac{\alpha^2 C}{1 - \alpha}$$

$$C. K = \frac{(1 - \alpha)C}{\alpha^2}$$

$$D. K = \frac{\alpha^2 C}{(1 - \alpha)C}$$

Answer: A::B::C

 [View Text Solution](#)

33. ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதி பின்வரும் எதற்கு பொருந்தக்கூடியது?

A. CH_3COOH

B. NaCl

C. NaOH

D. H_2SO_4

Answer: C



View Text Solution

34. பின்வரும் எந்தத் தொடர்பு
சரியானது?

$$A. \text{pH} = \frac{1}{[H^+]}$$

$$B. \text{pH} = \log_{10} [H^+]$$

$$C. \log_{10} \text{pH} = [H^+]$$

$$D. \text{pH} = \log_{10} \left(\frac{1}{[H^+]} \right)$$

Answer: A



View Text Solution

35. $10^{-6}M$ ஒற்றை கார அமிலத்தை ஒரு லிட்டர் கரைப்பானில் கரைத்த பிறகு கரைசலின் pH

A. 6

B. 7

C. 6-ஐவிட குறைவு

D. 7-ஐ விட அதிகம்

Answer:



[View Text Solution](#)

36. ஒரு கரைசலின் pH = 2 எனில், அதில் உள்ள ஹைட்ரஜன் அயனிகளின் செறிவு மோல் / லிட்டரில் _____

A. $1 * 10^{-12}$

B. $1 * 10^{-2}$

C. $1 * 10^{-7}$

D. $1 * 10^{-4}$

Answer: A::B



View Text Solution

37. சிறிதளவு அமிலம் அல்லது காரத்தை

சேர்க்கும்பாது ஒரு கரைசலில் pH

மாறவில்லையெனில் அந்தக் கரைசல்

A. தூங்கல் கரைசல்

B. உண்மைக் கரைசல்

C. ஐசோஹைட்ரிக் கரைசல்

D. நல்லியல்பு கரைசல்

Answer:



View Text Solution

38. வலிமைகுறை அமிலம் மற்றும் ஒப்பு உள்ள தூங்கல் கரைசலின் ஹைட்ரஜன் அயனிச் செறிவு

A. $[H^+] = K_a \left(\text{—————} \right)$

B. $[H^+] = K_a [\quad]$

C. $[H^+] = K_a [\quad]$

D. $[H^+] = K_a \left(\text{—————} \right)$

Answer: A



View Text Solution

39. பின்வரும் கூற்றுகளைக் கவனி: (i) பொது அயனி விளைவு (ii) கரைதிறன் பெருக்கம் (iii) ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதி இவற்றுள், அர்ஹீனியஸ் கொள்கையை அடிப்படையாகக் கொண்டது எது?

- A. (i), (ii) மட்டும்
- B. (ii), (iii) மட்டும்
- C. (i), (ii), (iii) மட்டும்
- D. (i), (iii) மட்டும்

Answer:



View Text Solution

40. அம்மோனியம் ஹைட்ராக்சைடு கரைசலின் λC மற்றும் \sqrt{C} மதிப்புகளுக்கு இடையே வரையப்படும் வரைகோடு எவ்வாறு அழைக்கப்படுகிறது?

A. பரவளையம்

B. வளைகோடு

C. நேர்க்கோடு

D. கிடைமட்டக்கோடு

Answer:



[View Text Solution](#)

41. நீரின் அயனிப்பெருக்க மதிப்பின்
அலகு

A. மோல் -1

B. 2 மோல் -2

C. மோல் -3

D. இவற்றுள் எதுவுமில்லை

Answer: B



[View Text Solution](#)

42. 5% பிரிகையடைந்த 0.02 M அசிட்டிக் அமிலத்தின் K_a மதிப்பு

A. $0.05 * 10^{-2}$

B. $1 * 10^{-1}$

C. $5 * 10^{-5}$

$$D. 5 * 10^{-1}$$

Answer: A



View Text Solution

43. ஒரு கடத்தியின் வழியே மின்னாற்றலைச் செலுத்தும்போது வேதிமாற்றம் நிகழ்கிறது. எனில் , அக்கடத்தி,

A. உலோகக் கடத்தி

B. மின் பகுளிக் கடத்தி

C. மின் கடத்தி

D. இவற்றுள் எதுவுமில்லை

Answer:



[View Text Solution](#)

44. 90 கூலும் மின்னோட்டத்தை

செலுத்தும்போது படியும் காப்பரின்

அளவைக் கணக்கிடு. (Cu-ன் சமான

நிறை = 31.75)

A. 0.03g

B. 0.3g

C. 0.06g

D. 0.011g

Answer: C



View Text Solution

45. 0.1 N NaOH உள்ள கரைசலின் pH

அசிட்டிக் அமிலம் (iv) பொட்டாசியம்
குளோரைடு இவற்றுள், ஆஸ்வால்டின்
நீர்த்தல் விதிக்கு உட்படாத சேர்மம்.

A. (i) மட்டும்

B. (ii) மட்டும்

C. (iii) மட்டும்

D. (iv) மட்டும்

Answer:



View Text Solution

47. கீழ்காண்பவற்றில் எது கடத்தியாக
செயல்படாது?

A. உலோகம்

B. அயனிச்சேர்மம்

C. உலோகக் கலவை

D. கார்பன் டெட்ரா குளோரைடு

Answer:



View Text Solution

48.

கீழ்க்காண்பவற்றில்

எது

குறைகடத்தியாகும்?

A. ஜெர்மானியம்

B. காப்பர்

C. அலுமினியம்

D. காப்பர் சல்பேட் கரைசல்

Answer:



View Text Solution

49. கீழ்காண்பவற்றில் எது குறைகடத்தி அல்ல?

A. ஜெர்மானியம்

B. சிலிக்கான்

C. காப்பர்

D. டைட்டேனியம் டை ஆக்ஸைடு

Answer:



View Text Solution

50. மின்சாரத்தை பகுதியாக தன் வழியே
பாய அனுமதிக்கும் பொருட்கள் _____
எனப்படும்.

- A. குறைகடத்திகள்
- B. மின்பகுளிக் கடத்திகள்
- C. உலோகக் கடத்திகள்
- D. எலக்ட்ரான் கடத்திகள்

Answer:



[View Text Solution](#)

51. கீழ்காண்பவற்றில் எதில்
ஆஸ்வால்டின் நீர்த்தல் கொள்கை
வருவிக்கப்படும்?

A. HCl

B. CH_3COOH

C. NaOH

D. KOH

Answer: C



[View Text Solution](#)

52. மின்னோட்டத்தினை மின்பகுளிக்
கரைசலின் வழிய செலுத்தும்போது
_____ நிகழ்வது மின்னாற் பகுப்பு
எனப்படும்.

A. வேதிவினை

B. இயற்பியல் மாற்றம் :

C. வடிவ மாற்றம்

D. மேற்கண்ட அனைத்தும்

Answer:



View Text Solution

53. ஒரு மீட்டர் கன சதுரமுள்ள
மின்பகுளிக் கரைசலின் கடத்துதிறன்
_____ ஆகும்.

A. λC

B. μ

C. κ

D. $\lambda \infty$

Answer: A



54. வலிமை குறை மின்பகுளிகளில்,
செறிவு குறையும்போது பிரிகை வீதம்

A. அதிகரிக்கிறது

B. குறைகிறது

C. மாறாதிருக்கிறது

D. குறைந்து பின் அதிகரிக்கிறது

Answer:

 [View Text Solution](#)

55. பிரிகை வீதம் α என்பது _____

A. $\frac{\lambda_{\infty}}{\lambda_C}$

B. λ_C க்குச் சமம்

C. $\frac{\lambda_c}{\lambda_{\infty}}$

D. λ_{∞} க்குச் சமம்

Answer: A::B::C::D

 [View Text Solution](#)

56. AgCl ன் கரைதிறன் எந்த கரைசலைச் சேர்ப்பதால் குறைகிறது?

A. HF

B. NaCl

C. $Al_2(SO_4)_3$

D. NH_4OH

Answer: A::C



View Text Solution

57. கீழ்காண்பவற்றில் எது வலிமை குறைந்த மின்பகுளி?

A. HCl

B. H_2SO_4

C. NaOH

D. H_2O

Answer: B



View Text Solution

58.

pH

மதிப்புகளை

அறிமுகப்படுத்தியவர் யார்?

A. ஆஸ்வால்ட்

B. அர்ஹீனியஸ்

C. சோரன்சன்

D. ஃபாரடே

Answer:



View Text Solution

59. 25 °C -ல் நீரிய கரைசலின் pKW மதிப்பு

A. $1 * 10^{-14}$

B. 14

C. $1 * 10^{-7}$

D. 7

Answer: A::D



View Text Solution

60. மின்பகுளியின் வழியே
மின்சாரத்தை செலுத்தும்போது
எதிர்மின் வாயில் நடைபெறும்
வேதிவினை யாது?

- A. மின்னாற் பகுப்பு
- B. ஆக்ஸிஜனேற்றம்
- C. ஆக்ஸிஜன் ஒடுக்கம்
- D. இரட்டைச் சிதைவு

Answer:



View Text Solution

61. மின்பகுளியின் வழிய மின்சாரத்தை
செலுத்தும்போது நேர்மின்வாயில்
நடைபெறும் வேதிவினை யாது?

- A. மின்னாற் பகுப்பு
- B. ஆக்ஸிஜனேற்றம்
- C. ஆக்ஸிஜன் ஒடுக்கம்
- D. நீராற்பகுப்பு

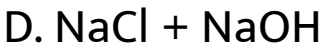
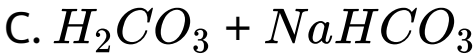
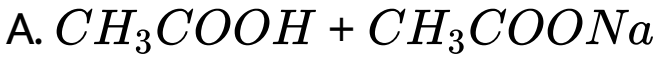
Answer:





[View Text Solution](#)

62. கீழ்க்கண்டவற்றில் எது தாங்கல் கரைசல் அல்ல?



Answer: A::C



[View Text Solution](#)

63. வலிமைமிகு மின்பகுளியின்
செயல்பாடுகளை நன்கு விளக்குவது

A. ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதி

B. டிபைஹைக்கல் ஆன்சாகர் கொள்கை

C. அர்ஹீனியஸ் கொள்கை

D. ஃபாரடே விதி

Answer:



[View Text Solution](#)

64. ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதியைப் பயன்படுத்தி அறியப்படுவது யாது?

A. பிரிகை மாறிலி மதிப்பு

B. நீரின் அயனிப் பெருக்கம்

C. pH

D. pOH

Answer:



[View Text Solution](#)

65. 298 K வெப்பநிலையில் pH மதிப்பு
உடைய கரைசலில் காணப்படும் OH^-
அயனிச்செறிவு யாது?

A. $1 * 10^{-2}m$

B. $1 * 10^{-10}m$

C. $1 * 10^{-4}m$

D. $1 * 10^{-12}m$

Answer: A::B



View Text Solution

