RAVI MATHS TUITION CENTER , CHENNAI. WHATSAPP – 8056206308

Time : 60 Mins | கரைசல்கள் B 1 | Marks : 240

1. ஒரு மோலால் கரைசல் பெற்றுள்ள கொதிநிலை உயர்வை குறிப்பது ______.
   a) கரைசலில் கொதிநிலை b) உறைநிலைத் தாழ்வு மாறிலி **c) கொதிநிலை ஏற்ற மாறிலி**
   d) மேற்கண்ட எதுவுமில்லை
2. கரைசலின் ஆவி அழுத்தத்திற்கும் அதன் செறிவுக்கும் உள்ள தொடர்பை வருவித்தவர்______.
   a) ஸ்டான்லி **b) ரவுல்ட்** c) காட்ரெல் d) பெக்மேன்
3. நீர்த்த கரைசலில் கொதிநிலை செறிவு மிக்க கரைசலில் கொதிநிலையை விட ______.
   a) அதிகம் **b) குறைவு** c) சமம் d) மாறாது
4. நைட்ரஜன் வாயுவில் உள்ள கற்பூரம் பின்வருவனவற்றுள் எதற்கு உதாரணம்?
   a) திண்மக் கரைசல் b) நீர்மக் கரைசல் **c) வாயுக் கரைசல்** d) இவற்றுள் எதுவுமில்லை
5. நல்லியல்புக் கரைசலுக்கு பின்வருவனவற்றுள் எந்த ஒன்று தவறானது
   a) $\triangle H_{கலத்தல்}$ =0 b) $\triangle U_{கலத்தல்}$=0 c) $\triangle P_{கண்டறியப்பட்டது}$=P$_{ரௌல்ட் விதி கணக்கிடப்பட்டது}$=0
   d) $\triangle G_{கலத்தல்}$ =0
6. பிரிகை விகிதத்தைக் கணக்கிட உதவும் சமன்பாடு______.
   a) $\alpha=\frac{1+i}{n+i}$ b) $\alpha=\frac{1+i}{n-i}$ **c)** $\alpha=\frac{1-i}{n-i}$ d) $\alpha=\frac{i}{n+i}$
7. ஒரு கரைசலின் தொகைசார் பண்புகள் இதனைப் பொறுத்தது.
   a) கரைபொருளின் தன்மையை மட்டும் b) கரைபொருள் மற்றும் கரைப்பானின் தன்மை
   c) கரைபொருட்களின் எண்ணிக்கை d) கரைப்பான் துகள்களின் எண்ணிக்கை
8. ஒரு கரைபொருளின் ஒரு மோலார் கரைசலின் கொதிநிலை ஏற்றம் இவ்வாறு அழைக்கப்படுகிறது
   a) எபிலியோஸ்கோப்பிக் மாறிலி b) கிரையோஸ்கோப்பிக் மாறிலி
   c) வான்ட் ஹாஃப் காரணி d) இவற்றில் ஏதுவுமில்லை
9. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது தொகைசார் பண்பு அல்ல.
   a) ஆவி அழுத்தம் b) சவ்வூடு பரவல் அழுத்தம் c) உறைநிலை தாழ்வு
   d) மேற்கண்ட எதுவுமில்லை
10. பின்வருவனவற்றுள் நீர்மக் கரைசல் எது?
    a) ஈர ஆக்ஸிஜன் **b) நீரில் கரைக்கப்பட்டு CO_2** c) பல்லேடியம் உறிஞ்சப்பட்ட H_2
    d) தங்க உலோக கலவை
11. ஒவ்வொரு மூலக்கூறிலிருந்து தோன்றும் அயனிகளின் எண்ணிக்கை n எனில் வாண்ட்ஹாப் காரணி i. பிரிகை வீதம் α ஆகியவற்றிற்கு இடையே உள்ள தொடர்பு______.
    a) i = 1 + α (n-1) b) α=1 + i (n-1) c) i = 1 -α (n-1) d) α = 1-i (n-1)
12. X_A மற்றும் X_B என்பது கரைப்பான் மற்றும் கரைபொருளின் மோல் பின்னம் எனில் $X_A + X_B$ யின் மதிப்பு______ க்கு சமம்
    a) $\frac{n^B}{n^A-n^B}$ **b) 1** c) $\frac{n^A}{n^A+n^B}$ d) $\frac{n^B}{n^A+n^B}$

13. சமமோலார் NaCl மற்றும் KCl கரைசல்கள் தயாரிக்கப்பட்டன. NaCl கரைசலின் உறை நிலை – 2^oC,எனில் எதிர்பார்க்கப்படும் KCl கரைசலின் உறைநிலை மதிப்பு______.
a) -2^oC b) – 4^oC c) – 1^oC d) 0^oC

14. சோடியம் குளோரைடை நீரில் கரைக்கும்போது உப்புக் கரைசலின் ஆவிஅழுத்தம்______.
a) குறைகிறது b) உயருகிறது c) மாற்றமடைவதில்லை
d) முதலில் அதிகரித்து பின்னர் குறைகிறது

15. ஒரு கரைசலின் ஒப்பு ஆவி அழுத்த குறைவை கண்டறிய உதவும் முறை ______.
a) ஆஸ்வால்ட் முறை b) வாக்கர் முறை **c) ஆஸ்வால்ட் வாக்கர் முறை**
d) மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

16. 92 கிராம் டொலுயீனின், ஆவிஅழுத்தத்தை 90% க்கு குறைப்பதற்கு, அதில் கரைக்கத் தேவையான எளிதில் ஆவியாகாத கரைபொருளின் நிறை______. (மோலார் நிறை 80 g mol^{-1})
a) 10g b) 20g c) 9.2 g **d) 8.89g**

17. தொழில் முறையில் நீச்சல் வீரர்கள் பயன்படுத்தும் வாயுக்கலவை இயைபினை சரியாகப் பொருத்துக.

A.	ஹீலியம்	-	1.	56.2%
B.	நைட்ரஜன்	-	2.	11.7%
C.	ஆக்ஸிஜன்	-	3.	32.1%

a)

A	B	C
1	2	3

b)

A	B	C
3	2	1

c)

A	**B**	**C**
2	**1**	**3**

d)

A	B	C
1	3	2

18. Na_2SO_4 பிரிகை வீதம் '∝' எனில், அதன் வான்ட் ஹாஃப் காரணி ஆனது, i ஆனது______.
a) 1+∝ b) 1+3∝ c) 1-∝ **d) 1+2∝**

19. கொதிநிலை ஏற்றத்தை அளப்பதன் மூலம் ஒரு கரைபொருளின் மோலார் நிறையை காண பயன்படும் சமன்பாடு ______.
a) $M_2 = \frac{1000 W_1 K_b}{\emptyset T_b W_2}$ b) $M_2 = \frac{W_1 K_b}{\emptyset T_b W_2}$ c) $M_2 = \frac{1000 W_2 K_b}{\emptyset T_b W_1}$ d) $M_2 = \frac{1000 \Delta T_b \times W_2}{K_b \times W_1}$

20. A மற்றும் B என்ற இரு நீர்மங்களை கலக்கிய பின், கரைசலின் கொதிநிலை A மற்றும் B யை விட அதிகமெனில், அக்கரைசல் ______.
a) ஒரு நல்லியல்பு கரைசலாகும் b) சாதாரண கரைசலாகும்
c) ரவோல்ட் விதிக்கு எதிர்குறி விலகலை காண்பிக்கும் நல்லியல்பற்ற ஒரு கரைசலாகும்
d) ரவோல்ட் விதிக்கு நேர்குறி விலகலை காண்பிக்கும் நல்லியல்பற்ற ஒரு கரைசலாகும்

21. ஒரு கரைசல் மறறொன்றை விட குறைந்த சவ்வூடு பரவல் அழுத்தத்தை பெற்றிருந்தால் அக்கரைசல் _____ என்று அழைக்கப்படும்.
a) ஐசோடோனிக் கரைசல் **b) ஹைப்போடானிக் கரைசல்** c) ஹைப்பர் டானிக் கரைசல்
d) இவை எதுவுமில்லை

22. 0.10 m நீர்த்த கரைசலில் பின்வரும் எந்த ஒன்று அதிக உறைநிலை தாழ்வை வெளிப்படுத்தும்
a) KCl b) $C_6H_{12}O_6$ **c) $Al_2(So_4)_3$** d) K_2SO_4

23. பெர்லி - ஹார்ட்லி முறையில் சவ்வூடு பரவல் அழுத்தத்தை நிர்ணயிப்பது தொடர்பான பின்வரும் கூற்றுகளில் எது / எவை உண்மை?
(அ) சவ்வூடு பரவல் அழுத்தத்தை நேரடியாகக் கணக்கிட முடிவதில்லை; இந்த முறை மிகுந்த நேரத்தை எடுத்துக் கொள்கிறது
(ஆ) சவ்வூடு பரவல் அழுத்தத்தை கணக்கிடும்பொழுது கரைசலின் செறிவு மாறுகிறது
(இ) ஒரு கூறு புகவிடும் சவ்விற்கு மிகக் குறைந்த பாதிப்பே
a) (அ), (ஆ) மட்டும் b) (அ), (இ) மட்டும் **c) (இ) மட்டும்** d) (ஆ), (இ) மட்டும்

24. 250 mL உள்ள 2.0 HNO_3 தயாரிக்க எத்தனை கிராம் செறிவுள்ள நைட்ரிக் அமில கரைசல் பயன்படுகிறது? HNO_3 உள்ள அமிலத்தின் செறிவு 70% ______.

a) 45.0 g செறிவுள்ள HNO_3 b) 90.0 g செறிவுடைய HNO_3 c) 70.0 g செறிவுடைய HNO_3
d) 54.0 g செறிவுடைய HNO_3

Solution : -

M x V = Moles of HNO_3 = $\frac{250\times2}{1000}$ = 0.5

$\therefore$ HNO_3 required = 0.5 x 63 $\frac{100}{70}$ = 45g

25. செறிவு எல்லை முழுமைக்கும் ரௌலட் விதிக்கு உட்படாத கரைசல்கள் ______.
a) உண்மைக் கரைசல்கள் b) நல்லியல்புக் கரைசல்கள் c) தெவிட்டிய கரைசல்கள்
d) இயல்புக் கரைசல்கள்

26. 250 கிராம் நீரில் 1.8 கிராம் குளுக்கோஸ் கரைக்கப்பட்டுள்ள கரைசலின் மோலாலிட்டி______.
a) 0.2 M b) 0.01 M c) 0.02 M **d) 0.04 M**

27. $\Delta T_f / K_f$ என்ற காரணி குறிப்பிடுவது
a) மோலாரிட்டி b) நார்மாலிட்டி **c) மோலாலிட்டி** d) மோல் பின்னம்

28. M_B மோலார் நிறையுடைய, W_Bg கரைபொருளானது W_Ag கரைப்பானில் கரையும் எனில், கரைசலின் மோலாரிட்டியானது ______.
a) $\frac{W_B}{M_B} \times \frac{1000}{W_A}$ b) $\frac{W_A}{M_B} \times \frac{1000}{W_B}$ c) $\frac{W_B}{W_A} \times \frac{M_B}{1000}$ d) $\frac{W_A}{W_B} \times \frac{M_B}{1000}$

29. பின்வருவனவற்றை பொருத்துக.

A.	C_s	-	1.	பயன்பாட்டுக் கரைசலின் செறிவு
B.	V_s	-	2.	பயன்பாட்டுக் கரைசலின் கனஅளவு
C.	C_W	-	3.	இருப்புக் கரைசலின் செறிவு
D.	V_W	-	4.	இருப்புக் கரைசலின் கன அளவு

a)

A	B	C	D
1	2	3	4

b)

A	B	C	D
2	3	1	4

c)

A	**B**	**C**	**D**
3	**4**	**1**	**2**

d)

A	B	C	D
3	1	4	2

30. பின்வருவனவற்றை பொருத்துக.

A.	திண்மம் -வாயு	1.	நைட்ரஜன் வாயுவில் உள்ள கற்பூரம்
B.	நீர்மம் -வாயு	2.	ஈர ஆக்ஸிஜன்
C	வாயு -நீர்மம்	3.	நீரில் கரைக்கப்பட்ட CO_2
D	நீர்மம் -நீர்மம்	4.	நீரில் கரைக்கப்பட்ட எத்தனால்

a)

A	**B**	**C**	**D**
1	**2**	**3**	**4**

b)

A	B	C	D
2	1	3	4

c)

A	B	C	D
4	1	3	2

d)

A	B	C	D
4	3	2	1

31. **கூற்று (A):** இயக்க ஆற்றல் அதிகரிப்பானது வாயு கரைபொருள் மற்றும் நீர்ம கரைப்பானுக்கு இடைப்பட்ட வலிமை குறைந்த மூலக்கூறு இடைவிசைகளை உடைக்கிறது.
காரணம் (R): இது கரைந்துள்ள வாய் மூலக்கூறுகள் திரவ நிலையில் வெளியேற வழிவகுக்கிறது.
i) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் சரி. மேலும் (R) ஆனது (A) க்கான விளக்கம் ஆகும்.
ii) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் சரி. மேலும் (R) ஆனது (A) க்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
iii) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் தவறு
iv) (A) சரி (R) ஆனால் தவறு
a) (i) b) (ii) c) (iii) **d) (iv)**

32. கீழ்க்கண்ட எந்த நீரிய கரைசல் மிக அதிக உறைநிலையை பெற்றுள்ளது?
a) 0.1 M சுக்ரோஸ் b) 0.01 M NaCl c) 0.1 M NaCl **d) 0.1 M Na_2SO_4**

33. ஒரு கூறு புகவிடும் சவ்வின் வழியாக கரைப்பான் கரைசலினுள் செல்வது______.
a) விரவுதல் **b) சவ்வீடு பரவல்** c) பாய்தல் d) மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

34. ஒரு குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையில், குறிப்பிட்ட அளவு கரைப்பானில் ஒரு கரைபொருளின் கரைதிறன் இதனால் பாதிக்கப்படுகிறது
a) வெப்பநிலையால் மட்டும் b) அழுத்தத்தால் மட்டும் c) கரைப்பானின் தன்மை
d) வெப்பநிலை, அழுத்தம் மற்றும் கரைபொருள் மற்றும் கரைப்பானின் தன்மை

35. **கூற்று (A):** கரைத்தல் செயல்முறை ஒரு வெப்பம்கொள் செயல்முறையாக இருந்தால் வெப்பநிலை அதிகரிப்பானது சமநிலையை வலதுபுறமாக நகர்த்துகிறது.
காரணம் (R): இது லீ-சாட்லியர் கொள்கைப் படி நடக்கிறது.
i) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் சரி. மேலும் (R) ஆனது (A) க்கான விளக்கம் ஆகும்.
ii) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் சரி. மேலும் (R) ஆனது (A) க்கான சரியான விளக்கம் அல்ல
iii) (A) மற்றும் (R) இரண்டும் தவறு
iv) (A) சரி (R) ஆனால் தவறு
a) (i) b) (ii) c) (iii) d) (iv)

36. பின்வருவனவற்றுள் வாயுக் கரைசல் எது?
a) ஈர ஆக்சிஜன் b) காற்று c) நைட்ரஜன் வாயுவில் உள்ள கற்பூரம் **d) இவை அனைத்தும்**

37. ஒரு வெப்பம் உமிழ் வினைக்கு வெப்பநிலை அதிகரிப்பானது கரைத்திறனை _______
a) அதிகரிக்கிறது **b) குறைக்கிறது** c) மாற்றமடைவதில்லை
d) அதிகரித்து பின்னர் குறைகிறது

38. இரண்டு திரவங்கள் X மற்றும் Y ஆகியன கலக்கப்படும்போது வெதுவெதுப்பான கரைசலைத் தருகின்றன. அந்தக் கரைசலானது_____.
a) நல்லியல்புக் கரைசல்
b) நல்லியல்புக் கரைசல் மற்றும் ரௌல்ட் விதியிலிருந்து நேர்க்குறி விலக்கத்தை காட்டுகிறது.
c) நல்லியல்புக் கரைசல் மற்றும் ரௌல்ட் விதியிலிருந்து எதிர்க்குறி விலக்கத்தை காட்டுகிறது.
d)
இயல்புக் கரைசல் மற்றும் ரௌல்ட் விதியிலிருந்து எதிர்குறி விலக்கத்தை காட்டுகிறது.

39. ஒரு இருகூறு நல்லியல்புக் கரைசலில், தூய திரவக் கூறுகள் 1 மற்றும் 2 இன் ஆவிஅழுத்தங்கள் முறையே P_1 மற்றும் P_2 ஆகும். x_1 என்பது கூறு 1 இன் மோல் பின்னம் எனில், 1 மற்றும் 2 ஆகியவற்றால் உருவாக்கப்பட்ட கரைசலின் மொத்த அழுத்தம்_____.
a) $P_1 + x_1 (P_2 - P_1)$ b) $P_2 - x_1 (P_2 + P_1)$ c) $P_1 - x_2 (P_1 - P_2)$

40. ரொல்ட் விதி எதற்கு பயன்படுகிறது?
a) அடர்வு கரைசல் **b) நீர்த்த கரைசல்** c) கூழ்மம் d) மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

41. நல்லியல்பு கரைசலுக்கும் பொருந்தாத நிலை எது?
a) $\triangle_{கலவை}$ H = 0 b) $\triangle_{கலவை}$ V = 0 **c) $\triangle_{கலவை}$ S = 0**
d) ரவுல்ட் விதியை அடிப்படையாக் கொண்டது

42. உயிரினங்களில் உள்ள செல்களில் சவ்வூடு பரவல் அழுத்தத்தை பாதுகாக்கும் அயனிகள் யாவை?
a) Fe^{3+} மற்றும் Fe^{2+} **b) Na^+ மற்றும் K^+** c) Cl^- மற்றும் Br d) மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

43. பின்வரும் எந்த ஒன்று நல்லியல்பு கரைசலில் பூஜ்ஜியத்திற்கு சமமானது அல்ல.
a) $\triangle S_{கலவை}$ b) $\triangle V_{கலவை}$ c) $\triangle P$ = $P_{உணர்} - P_{ரௌலட்}$ d) $\triangle H_{கலவை}$

44. சவ்வூடுபரவல் அழுத்தம் (P), கனஅளவு (V) மற்றும் வெப்பநிலை (T) ஆகியவற்றை பொறுத்தது எந்தக் கூற்று தவறானது?
a) $P \propto v, v$ மாறிலி எனில் b) $P \propto T, v$ மாறிலி எனில் c) Pv ஒரு மாறிலி , T மாறிலி எனில்
d) $P \propto \frac{1}{v}$, T மாறிலி எனில்

45. பின்வரும் வாயுக்களில் எந்த ஒன்று மிகக்குறைந்த ஹென்றி விதி மாறிலி மதிப்பை பெற்றுள்ளது?
a) N_2 b) He c) CO_2 d) H_2

46. ரவோல்ட் விதியிலிருந்து நேர்க்குறிவிலகலை காண்பிக்கும் இணைக்கு ஓர் எடுத்துக்காட்டு _____.

a) அசிட்டோன் - குளோரோபார்ம் b) நீர் - HCl **c) எத்தனால் - அசிட்டோன்**
d) குளோரோபார்ம் - பென்சீன்

47. எளிதில் ஆவியாகாத கரைபொருளை ஒரு கரைப்பானுடன் சேர்க்கும் போது அக்கரைப்பானின் ______.
a) ஆவி அழுத்தம் அதிகரிக்கிறது b) ஆவி அழுத்தத்தில் மாற்றம் இல்லை
c) ஆவி அழுத்தம் குறைகிறது d) மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

48. கீழ்க்கண்டவற்றில் எந்த ஒன்று பெரும அளவு கொதிநிலை ஏற்றத்தை உண்டு பண்ணும்?
a) 0.1 M குளுக்கோஸ் b) 0.2 M குளுக்கோஸ் **c) 0.1 M பேரியம் குளோரைடு**
d) 0.1 M மெக்னீஷியம் சல்பேட்

Solution : -
0.1 M பேரியம் குளோரைடு
$BaCl_2 \rightarrow Ba^{2+} + 2Cl^-$

49. பெக்மன் வெப்பநிலை மானியின் மொத்த அளவீடு ______.
a) 10.5 K b) 5 K **c) 6 K** d) 8 K

50. அறை வெப்ப நிலையில் கரை பொருளின் மோல் பின்னம் 0.25 ஆகவும், கரைப்பானின் ஆவி அழுத்தம் 0.80 atm ஆகவும் இருந்ததெனில், ஆவி அழுத்தக் குறைப்பின் மதிப்பு என்ன?
a) 0.75 b) 0.60 **c) 0.20** d) 0.80

51. **கூற்று:** ஒரு நல்லியல்பு கரைசலானது ரௌல்ட் விதிக்கு கீழ்படிகிறது.
காரணம் : ஒரு நல்லியல்பு கரைசலில்,
கரைப்பான் – கரைப்பான் இடையீடுகளும்,
கரைபொருள் – கரைபொருள் இடையீடுகளும்,
கரைபொருள் – கரைப்பான் இடையீடுகளைப் போலவே உள்ளன.
a)
கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணமானது, கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்
b)
கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, ஆனால் காரணமானது, கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல
c) கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு d) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

52. வயிற்றில் சுரக்கும், நீர்த்த HCl அமிலத்தை அலுமினியம் ஹைட்ராக்சைடு கொண்டு நடுநிலையாக்க முடியும்
$Al(OH)_3 + 3HCl (aq) \rightarrow AlCl_3 + 3 H_2O$
21 mL of 0.1M HCl ஐ நடுநிலையாக்குவதற்காக, 0.1 M $Al(OH)_3$ கரைசல் எவ்வளவு ml தேவைப்படும்?
a) 14 mL **b) 7 mL** c) 21 mL d) இவற்றில் எதுவுமில்லை

53. இதனை அளவிட தொகை சார் பண்புகள் பயன்படுகின்றன
a) கரைபொருளின் மோலார் நிறை b) கரைபொருளின் சமான நிறை
c) மூலக்கூறுகளின் அடுக்குமுறை d) கரைபொருள் மற்றும் கரைப்பானின் தன்மை

54. சவ்வூடு பரவல் அழுத்தத்தை கண்டறிய உதவும் வாய்ப்பாடு ______.
a) $\pi = CT$ **b)** $\pi = CRT$ c) $\pi = RT$ d) மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

55. உறைநிலைத் தாழ்வை காணும் சோதனையில் ______.
a) தூய கரைப்பானை விட கரைசலின் ஆவி அழுத்தம் குறைவாகும்.
b) உறைநிலையில் கரைபொருளின் மூலக்கூறுகள் மட்டுமே திண்மமாகும்
c) தூய கரைப்பானை விட கரைசலின் ஆவி அழுத்தம் அதிகமாகும்.
d) உறைநிலையில் கரைபொருள் மற்றும் கரைப்பானி மூலக்கூறுகள் திண்மமாகும்

56. 350 K வெப்பநிலையில் நீரில், நைட்ரஜன் வாயுவின் கரைதிறனுக்கு ஹென்றி விதி மாறிலி மதிப்பு 8 × 104 atm. காற்றில் நைட்ரஜனின் மோல் பின்னம் 0.5 ஆகும். 350K வெப்பநிலை மற்றும் 4 atm அழுத்தத்தில் 10 மோல்கள் நீரில் கரையும் காற்றிலுள்ள நைட்ரஜனின் மோல் எண்ணிக்கை______.

a) 4×10^{-4} b) 4×10^{4} c) 2×10^{-2} **d) 2.5×10^{-4}**

57. உறைநிலைத் தாழ்வு நேர்விகிதத் தொடர்பைப் பெற்றிருப்பது ______.

a) கரைசலின் மோலாலிட்டிக்கு b) கரைப்பானின் மோலாலிட்டிக்கு

c) கரைசலின் மோல் பின்னத்திற்கு d) கரைசலின் மோலாரிட்டிக்கு

58. வாண்ட் ஹாஃப் காரணி மதிப்பு 0.54 கொண்ட பென்சீனில், பீனால் மூலக்கூறுகள் இரட்டையாகின்றன. இணைதல் வீதம் என்ன?

a) 0.46 b) 92 c) 46 **d) 0.92**

59. கரைசலின் சவ்வூடு பரவல் அழுத்தத்தை (p) தரும் சமன்பாடு______.

a) π = nRT **b) πV = nRT** c) πRT = n d) இவற்றில் ஏதுமில்லை

60. ஒரு கரைபொருளின் மூலக்கூறு எடையை கணக்கிடப் பயன்படும் சமன்பாடு ______.

a) $\frac{P^0-P}{P^0}=\frac{W_1}{W_2}\times\frac{M_1}{M_2}$ **b)** $\frac{P^0-P}{P^0}=\frac{W_2}{W_1}\times\frac{M_1}{M_2}$ c) $\frac{P^0-P}{P^0}=\frac{W_1}{W_2}\times\frac{M_2}{M_1}$

d) மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

CBSE WHATSAPP TEST GROUP

CHECK MY WEBSITES FOR FREE PAPERS www.ravitestpapers.com & www.ravitestpapers.in

CLASS 10

MATHS SCIENCE SOCIAL TEST PAPERS & NOTES UPLOAD IN MY PAID GROUP

FEES RS.3000 FOR 1 YEAR

CLASS 12 SCI

MATHS PHY CHEM BIOLOGY TEST PAPERS & NOTES UPLOAD IN MY PAID GROUP

FEES RS.3000 FOR 1 YEAR

NEET PCB JEE PCM

ACCOUNTS BST ECO & MATHS TEST PAPERS & NOTES UPLOAD IN MY PAID GROUP

FEES RS.4000 FOR 1 YEAR FOR CLASS 12

FEES RS.2000 FOR 1 YEAR FOR CLASS 11

RAVI TEST PAPERS & NOTES, WHATSAPP – 8056206308

300 TO 500 PAPERS UPLOAD IN 1 YEAR. JOIN GROUP AS EARLY AS POSSIBLE