

கவித்தத் தொறிகளை உபயோகித்தலாகாது.

$$\begin{aligned} \text{அகில வாயு மாறிலி: } R &= 8.314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1} \\ &= 0.082 \text{ L atm}^{-1} \text{ mol}^{-1} \end{aligned}$$

மு.கு: ஆங்கில அரிச்சுவடியின் எழுத்துக்கள் பின்வரும் கருத்துக்களைத் தரும் விதத்தில் சுருக்கப் பிரயோகங்களாகப் பயன்படுத்தப்பட்டுள்ளன:

அடி - நீர்மய: atm - வளிமண்டலம்; C - செல்சியஸ் அல்லது சதம அல்லது கூலோம்;

ε - வாயு அல்லது திரவம்; 1 - திரவம் அல்லது இலீற்றர்;

mol dm⁻³ - கன தசம மீற்றருக்கு மூல்; 1 mol⁻¹ இலீற்றருக்கு மூல்

ε - டீர்மம் அல்லது செக்கன்

(ஏனைய சுருக்கப் பிரயோகங்களும் பயன்பாட்டின்படியே பிரயோகிக்கப்பட்டுள்ளன)

01. அணுவெண் 29 ஐக் கொண்ட மூலகத்தினால் தோற்றவிக்கப்படும் இரு-நேர் கற்றயனின் புறச் சக்தி மட்டத்தில் காணப்படும் இலத்திரான்களின் எண்ணிக்கை யாது?

- (1) 19 (2) 18 (3) 17 (4) 9 (5) சரியானவிடை தரப்படவில்லை

02. இலத்திரனின் ஏற்றத்தைத் திருத்தமாகத் துணிந்தவர் யார்?

- (1) இரதார்பட் (2) மிலிக்கன் (3) மோஸ்லி (4) மார்ட்டின் (5) சட்விக்

03. 6.75 g அலுமினியத்தை மிகையளவு ஐதான H₂SO₄ உடன் தரக்கமுறச் செய்யும் போது வெளியாகும் இலத்திரான்களின் எண்ணிக்கை யாது? (Al = 27.0)

- (1) 2.801 (2) 4.201 (3) 4.441 (4) 8.401 (5) 11.201

04. வன் அமில ஊடகமொன்றில் K₂Cr₂O₇ இல் Na₂C₂O₄ ஒட்சியேற்றப்படும்போது குரோமியத்தின் ஒட்சியேற்ற எண்,

- (1) +7 இலிருந்து +3 ஆக மாறுகின்றது.
(2) +7 இலிருந்து +2 ஆக மாறுகின்றது
(3) +6 இலிருந்து +2 ஆக மாறுகின்றது
(4) +6 இலிருந்து +3 ஆக மாறுகின்றது
(5) +6 இலிருந்து +1 ஆக மாறுகின்றது.

05. அமில ஊடகத்தில் H₂S இல் வீழ்படிவாக்கப்படாத கற்றயன் பின்வருவன வற்றின என?

- (1) Pb²⁺ (2) Sn²⁺ (3) Sn⁴⁺ (4) Bi³⁺ (5) Zn²⁺

06. 100 dm³ னு யநீரில் அடங்கியுள்ள H₂O மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை யாது? உரிய வெப்பநிலையில் நீரின் அடர்த்தி 1000 kg m⁻³; R = 1.000 0 - 16.000)

- (1) 5.556 x 6.022 x 10²⁶ (2) 5.556 x 6.022 x 10²⁴
(3) 5.556 x 6.022 x 10²³ (4) 33.46 x 10²⁵
(5) சரியான விடை தரப்படவில்லை.

07. C(s) + H₂O(g) ⇌ CO(g) + H₂(g) ΔH^o > 0

மேற்படி சமநிலையை வலப்புறமாக நகர்த்துவதற்காக,

(1) தொகுதியின் வெப்பநிலையை அதிகரித்தல் வேண்டும்

(2) தொகுதியின் அழுக்கத்தை அதிகரித்தல் வேண்டும்.

(3) தொகுதியின் அடர்த்தியை குறைத்தல் வேண்டும்.

Find more at: chemistrysabras.weebly.com

Twitter: ChemistrySabras

11. (a) பரந்தவற்றின் உபயோகிக்கப்படுகிறது. Na_2CO_3 உட்கொடுக்கும் CO_2 தரும்.

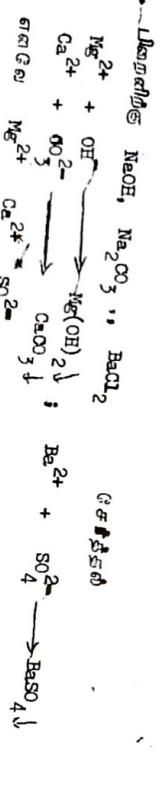
செய்வதில் சம்பந்தப்பட்டிருக்கின்ற (இடம்) வெளியே - இரகசியம். CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.

(b) பரிசுத்தமானவற்றின் எரிசொடரான எல்லா, எந்தவிதமான தரக்கம் CO_2 தரும்.

(1) Sn (உ.எ: இத்தகையதற்கான ஒரு செயல்பட்ட இரசாயனம் சமன்பாடு எழுதப்பட வேண்டும்.)

(c) சமீபத்தில் கண்டுபிடிக்கப்பட்ட பொருள். CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.

(a) பரிசுத்தமானவற்றின் எரிசொடரான எல்லா, எந்தவிதமான தரக்கம் CO_2 தரும்.



2. இவ்வயதின் அகற்றப்பட்ட பின் CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.

3. CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.

4. CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.

5. CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.

6. CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.



(c) 1. கந்தகத்தின் எரிசொடரான SO_2 இரகசியம், சமன்பாடுகள்



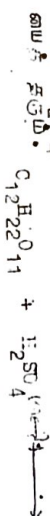
2. SO_2 இரகசியம், சமன்பாடுகள்



3. SO_2 இரகசியம், சமன்பாடுகள்



4. SO_2 இரகசியம், சமன்பாடுகள்



12. (a)-(1) CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.

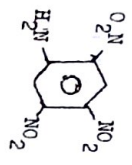
(b) (1) CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.

(c) (1) CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.

(11) CO_2 தரும். CO_2 தரும். CO_2 தரும்.

12. (a) (1) CO_2 , SO_2 , CO , NO_2 , Pt சமன்பாடுகள்

08. முடியாது. NH_3 CH_3NH_2 $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$ $(\text{CH}_3)_3\text{N}$



- (a) (b) (c) (d)

மேலே தரப்பட்டனான சேர்க்கைகளில் சில இயல்பு பின்வரும் எந்த ஒருமூலக் கிடைக்கக்கூடாது?

- (1) $a < b < c$ (2) $d < a < b < c$
 (4) $a < c < b < d$ (5) $d < c < a < b$ (3) $d < a < b < c$
09. பின்வருவனவற்றில் எச்சேர்வை, கேக்சிபிரண்டை சமபகுதியிடுகக்கூடியவை காட்டவும்?
- (1) $\text{CH}_3\text{NH} = \text{C}(\text{CH}_3)_2$ (2) $\text{CH}_2 = \text{COI}_2$ (3) $\text{CH}_3\text{CO} = \text{CFI}$
 (4) $(\text{CH}_3)_2\text{C} = \text{C}(\text{COOH})_2$ (5) இவற்றில் எதுவும் கேக்சிபிரண்டை சமபகுதியிடுகக்கூடியவை காட்டவில்லை.

10. $\text{NiO}(s)$ இன் நியமத் தோற்றம் வெப்பவழிமுறையால் மிக நெருக்கிய தொட்டிப்பைக்காட்டும் தாக்கத்தொடர்பு பின்வருவனவற்றில் எது?

- (1) $\text{Ni}(s) + \frac{1}{2}\text{O}_2(g) \rightarrow \text{NiO}(s)$ (2) $2\text{Ni}(s) + \text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{NiO}(s)$
 (3) $\text{Ni}^{2+}(aq) + \text{O}^{2-}(aq) \rightarrow \text{NiO}(s)$ (4) $\text{Ni}(s) + \text{O}(g) \rightarrow \text{NiO}(s)$
 (5) $\text{Ni}(s) + \frac{1}{2}\text{O}_2(g) \rightarrow \text{NiO}(s)$

11. $\text{Zn}^{2+}(aq) + 2e \rightarrow \text{Zn}(s)$; $E^\circ = -0.76 \text{ V}$
 $\text{Ni}^{2+}(aq) + 2e \rightarrow \text{Ni}(s)$; $E^\circ = -0.25 \text{ V}$
 $\text{Zn}(s)/\text{Zn}^{2+}(aq)$; 1.0 mol l^{-1} // $\text{Ni}^{2+}(aq)$; 1.0 mol l^{-1} / $\text{Ni}(s)$

- மேற்கூறிய பின்வருவனவற்றில் எவை தொட்டிப்பை பின்வரும் கூறியவற்றில் சரியான கூறும் எது?
- (1) தாங்குதிறம், Zn பின்வரும் தலைப்பெயர்க்கிறது.
 (2) ஒட்சிசனேற்றம், Ni பின்வரும் தலைப்பெயர்க்கிறது.
 (3) இடக்கூலி மி.இ.வி. +1.01 V ஆகும்.
 (4) இடக்கூலி மி.இ.வி. -1.01 V ஆகும்.
 (5) தரப்பட்டனில் மிக இரசாயனக் கூலம் தொட்டிப்பை, மேற்படி கூறும் திசையில் எவ்வும் உண்மையானதில்லை.

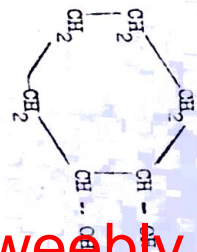
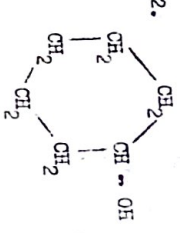
12. எதேனென்கூட எதேனென்கூட அமிலத்திடுகக்கூடிய இயல்பான தாக்கத்திடுகக்கூடிய பொருள் (உயர்நீர்) மாணவருக்கு பின்வருமாறு பரிசீலிக்கப்படும்.



- இப்பரிசீலிக்கப்படும் தொட்டிப்பை பின்வரும் கூறியவற்றில் மிகப் பொருத்தமான கூறும் எது?
- (1) இத்தாக்கம் உடனடியாகவே ஒரு சமநிலைத் தாக்கமாகும் எனக் காட்டலாம் ஒரு குறைபாடாகும்.
 (2) ^{18}O சமபகுதியம் ^{18}O இடக்கூலி இடக்கூலி காட்டப்படும் எனக் காட்டப்படும் எனக் காட்டலாம் தவறானதாகும்.

(3) தாக்கம் ஒரு குறைபாடாகும்.
 (4) மேற்கூறியவை (2) ஆம் (5) ஆம் கூறியவற்றில் மிகவும் உண்மையானவை யாகும்.
 (5) மேற்கூறியவை (1) ஆம் (2) ஆம் (3) ஆம் கூறியவற்றில் சரியானவை யாகும்.

13. P என்ற சேர்வை 12.0 g ஐ HCOOH உடன் தொடர்புபடுத்தியபோது 2.5 g H_2 வெளிப்படுத்தியது. P இன் மூலக்கூறு என்ன? HCOOH $\text{HCOO}(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$



3. $\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$ CH_2-OH CH_2-OH CH_2-OH OH
 4. $\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$

14. பின்வருவனவற்றில் எச்சேர்வை அமில இயல்புகளை காட்டமாட்டாது?

- (1) SiO_2 (2) Cl_2O (3) H_2O (4) H_2S (5) H_2O_3

15. நியூக்லியோன் அமிலத்தின் ஒப்பு, கார்பைடு போன்ற சக்தி உச்ச அளவாக, இவற்றின் அட்டை என்ன?

- (1) காபனின் அமிலத்தின் மூலக்கூறுகளும்
 (2) கரிசியத்தின் அமிலத்தின் மூலக்கூறுகளும்
 (3) நிகரற்ற அமிலத்தின் மூலக்கூறுகளும்
 (4) கார்பைடு அமிலத்தின் மூலக்கூறுகளும்
 (5) நியூக்லியோன் அமிலத்தின் மூலக்கூறுகளும்

16. X என்பது அமிலத்தின் சேர்வை இரண்டு மீட்டர்கள் தொலைவில் இருக்கும் நேரத்தில் கரைசலின் pH 2.0 ஆகும். X இன் மூலக்கூறு என்ன?

- (1) BaSO_3 (2) CaS (3) BaSO_3 (4) BaS (5) BaSO_4

17. A எனும் வாயு 1000 cm^3 கனவளவுடைய பாத்திரமொன்றில் 300 K வெப்பநிலையில் 2 atm அழுத்தத்தில் காணப்படுகிறது. B எனும் வாயு 2000 cm^3 கனவளவுடைய பாத்திரமொன்றில் 800 K வெப்பநிலையில் 1 atm அழுத்தத்தில் காணப்படுகிறது. பாத்திரங்கள் இரண்டிலும் உள்ள வாயுக்களின் மொத்த அழுத்தம் என்ன?

- (1) $\frac{4}{3}$ atm (2) $\frac{2}{3}$ atm (3) $\frac{1}{2}$ atm (4) $\frac{1}{4}$ atm
 (5) உறுதியான விடையைக் காண முடியாது.

20. கைத்தேயியம், பீரோக்சைடுகள் எதில் பிரதானமாக அடங்கியிருக்கின்றன? (1) சோடோசைடு (2) இலிமோசைடு (3) மொசைடு (4) குற்றைல் (5) நீல மாக்னீசைடு (40 ச.பயர்)

21. பீரோக்சைடுகள் எதற்கான, உட்கரும்கொடுக்கின்றன? (1) PbO₂ (2) SnO (3) As₂O₃ (4) BaCO₃ (5) I₂O₅ (1) 1 2 (2) 3 (3) 4 (4) 5 (5) 6

22. CH₃COOH ஐயும் CH₃COCl ஐயும் ஒத்திடுகின்ற ஒன்று வேறுபடுத்தி இவற்றைப் பற்றியும் விவரிக்கவும். (1) மெதல் செயல்பாடு (2) Pb(NO₃)₂ (3) Cu₂/NaOH (4) H₂O (5) மெதல் செயல்பாடு எதையும் பயன்படுத்த முடியாது

23. 0.010 mol l⁻¹ ஐதரோகிளோரிக் அமிலம் 30 ml உட்கரும்கொடுக்கின்ற H₂SO₄ தரவுகளைக் கொடுக்கிறது 20 ml உட்கரும்கொடுக்கின்ற கைத்தேயியம். கைத்தேயியம் எவ்வளவு? (1) 2.5 (2) 2.0 (3) 3.0 (4) 3.4 (5) 2.8

24. நீர்ம NH₃ உடன் நீர்ம CH₃COOH ஐ நியமிக்கக் கொடுக்கவும். (1) இத்தரவுகளைக் கொடுக்காத காரணத்தால் அடங்காது. (2) இத்தரவுகளைக் கொடுக்காத காரணத்தால் அடங்காது. (3) இத்தரவுகளைக் கொடுக்காத காரணத்தால் அடங்காது. (4) இத்தரவுகளைக் கொடுக்காத காரணத்தால் அடங்காது. (5) மெதல் செயல்பாடு எதையும் பயன்படுத்த முடியாது.

25. கார்பனில் உள்ள கார்பன்களின் எண்ணிக்கையைக் கொடுக்கவும். (1) CO₂ + NO + H₂O (2) CO₂ + NO₂ + H₂O (3) CO₂ + N₂O + H₂O (4) CO + NO₂ + H₂O (5) CO + NO + NO₂ + H₂O

26. NH₄OH ஐயும் NH₄⁺ ஐயும் வேறுபடுத்தி இவற்றைப் பற்றியும் விவரிக்கவும். (1) சோடோசைடு N அடங்கியிருக்கின்றன. (2) சோடோசைடு N உட்கரும்கொடுக்கின்றன. (3) சோடோசைடு S அடங்கியிருக்கின்றன. (4) சோடோசைடு F அடங்கியிருக்கின்றன. (5) சோடோசைடு H அடங்கியிருக்கின்றன.

27. சோடோசைடு சோடோசைடுகளில் அடங்கியிருக்கின்றன. (1) H₃PO₂ (2) Ba(OH)₂ (3) H₂PO₄/CHCl₃ (4) H₂O₂/O₂H₆ (5) H₂SO₄/O₂H₄

28. சோடோசைடு சோடோசைடுகளில் அடங்கியிருக்கின்றன. (1) H₃PO₂ (2) Ba(OH)₂ (3) H₂PO₄/CHCl₃ (4) H₂O₂/O₂H₆ (5) H₂SO₄/O₂H₄

29. சோடோசைடு சோடோசைடுகளில் அடங்கியிருக்கின்றன. (1) H₃PO₂ (2) Ba(OH)₂ (3) H₂PO₄/CHCl₃ (4) H₂O₂/O₂H₆ (5) H₂SO₄/O₂H₄

30. சோடோசைடு சோடோசைடுகளில் அடங்கியிருக்கின்றன. (1) H₃PO₂ (2) Ba(OH)₂ (3) H₂PO₄/CHCl₃ (4) H₂O₂/O₂H₆ (5) H₂SO₄/O₂H₄

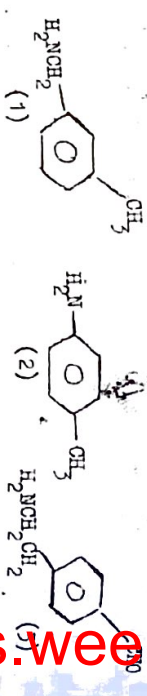
31. சோடோசைடு சோடோசைடுகளில் அடங்கியிருக்கின்றன. (1) H₃PO₂ (2) Ba(OH)₂ (3) H₂PO₄/CHCl₃ (4) H₂O₂/O₂H₆ (5) H₂SO₄/O₂H₄

32. சோடோசைடு சோடோசைடுகளில் அடங்கியிருக்கின்றன. (1) H₃PO₂ (2) Ba(OH)₂ (3) H₂PO₄/CHCl₃ (4) H₂O₂/O₂H₆ (5) H₂SO₄/O₂H₄

(1) NaOH (2) HCl (3) CH₃NO₂ (4) H₂O

(5) இவற்றில் எதுவும் பயன்படுத்த முடியாது. 29. Z எண் சோடோசைடு HNO₂ உடன் தாக்கம் புரிந்து N₂ வாயுவைக் கொடுக்கிறது.

30. பீரோக்சைடுகள் எதற்கான, உட்கரும்கொடுக்கின்றன? (1) B (2) H₂ (3) O (4) Ne (5) F



31. கொடுக்கப்பட்ட 40 வரைபடங்களை விவரிக்கவும். (1) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (2) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (3) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (4) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (5) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது.

32. கொடுக்கப்பட்ட 40 வரைபடங்களை விவரிக்கவும். (1) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (2) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (3) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (4) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (5) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது.

33. கொடுக்கப்பட்ட 40 வரைபடங்களை விவரிக்கவும். (1) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (2) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (3) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (4) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (5) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது.

34. கொடுக்கப்பட்ட 40 வரைபடங்களை விவரிக்கவும். (1) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (2) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (3) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (4) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (5) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது.

35. கொடுக்கப்பட்ட 40 வரைபடங்களை விவரிக்கவும். (1) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (2) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (3) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (4) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (5) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது.

36. கொடுக்கப்பட்ட 40 வரைபடங்களை விவரிக்கவும். (1) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (2) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (3) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (4) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (5) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது.

37. கொடுக்கப்பட்ட 40 வரைபடங்களை விவரிக்கவும். (1) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (2) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (3) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (4) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது. (5) மாதிரி உட்கரும்கொடுக்கிறது.

