

CO₂ වායුවේ මෙහෙයුම පරිමාව = $\frac{0.3233}{0.015} \text{ l} = 21.55 \text{ l}$

(b) 1. CaCO₃ වල වියළීමේදී ඉවත් වන CO₂ වායුවේ පරිමාව 21.55 l වේ.

- 27°C දී CO₂ වායුවේ පරිමාව 21.55 l වේ.
- 750mm Hg වාතයේදී CO₂ වායුවේ පරිමාව 21.55 l වේ.
- CO₂ වායුවේ පරිමාව 21.55 l වේ.
- CaCO₃ වල වියළීමේදී ඉවත් වන CO₂ වායුවේ පරිමාව 21.55 l වේ.
- ද්විතලයේ පරිමාව 21.55 l වේ.

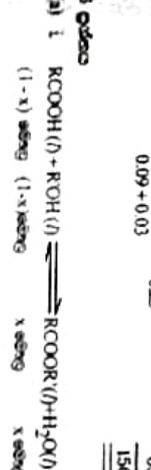
සමස්ත CO₂ වායුවේ පරිමාව 21.55 l වේ. $PV = nRT$ යන සමීකරණය භාවිතයෙන් n සොයා ගත හැක.

$n = \frac{PV}{RT} = \frac{10 \times 5 \times 50}{0.082 \times 273} = 1.65 \text{ mol}$

$n = \frac{0.89 \times 273}{1.65 \times 0.082} = 0.75 \text{ mol}$

$n_{He} = \frac{0.09 \times 1}{0.25} = 0.36 \text{ mol}$

He වල මෙහෙයුම = $\frac{n_{He}}{n_{He+H_2}} \times n_{CH_4} = \frac{0.36}{0.36+0.03} \times 0.39 = 0.32 \text{ mol}$



$K_c = \frac{[R_2COOR(OH)][R_2COH(OH)]}{[R_2COOH(OH)]^2}$

(b) 1. NaOH ද්‍රාවණයේ සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \text{ mol dm}^{-3} \times (0.10)^2 = 0.0015 \text{ mol}^3 \text{ dm}^{-3}$

1. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
2. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
3. $Ca(OH)_2$ වල දියවීමේදී Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
4. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
5. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
6. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
7. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
8. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.

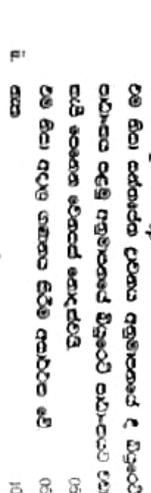
සමස්ත Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \times (0.10)^2 = 0.0015$

$[Ca^{2+}] = \frac{K_{sp}}{[OH^-]^2} = \frac{0.015}{(0.10)^2} = 0.015 \text{ mol dm}^{-3}$

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \times (0.10)^2 = 0.0015$

$[Ca^{2+}] = \frac{K_{sp}}{[OH^-]^2} = \frac{0.015}{(0.10)^2} = 0.015 \text{ mol dm}^{-3}$



$K_{sp} = [Al^{3+}][OH^-]^3 = 1.3 \times 10^{-33}$

(a) 1. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \times (0.10)^2 = 0.0015$

1. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
2. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
3. $Ca(OH)_2$ වල දියවීමේදී Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
4. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
5. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
6. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
7. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
8. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.

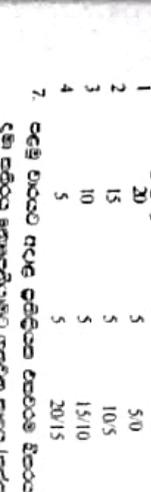
සමස්ත Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \times (0.10)^2 = 0.0015$

$[Ca^{2+}] = \frac{K_{sp}}{[OH^-]^2} = \frac{0.015}{(0.10)^2} = 0.015 \text{ mol dm}^{-3}$

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \times (0.10)^2 = 0.0015$

$[Ca^{2+}] = \frac{K_{sp}}{[OH^-]^2} = \frac{0.015}{(0.10)^2} = 0.015 \text{ mol dm}^{-3}$



$K_{sp} = [Al^{3+}][OH^-]^3 = 1.3 \times 10^{-33}$

(b) 1. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \times (0.10)^2 = 0.0015$

1. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
2. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
3. $Ca(OH)_2$ වල දියවීමේදී Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
4. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
5. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
6. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
7. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
8. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.

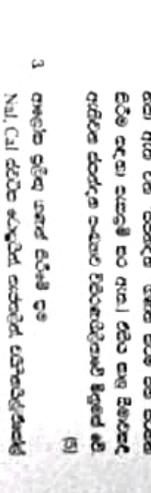
සමස්ත Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \times (0.10)^2 = 0.0015$

$[Ca^{2+}] = \frac{K_{sp}}{[OH^-]^2} = \frac{0.015}{(0.10)^2} = 0.015 \text{ mol dm}^{-3}$

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \times (0.10)^2 = 0.0015$

$[Ca^{2+}] = \frac{K_{sp}}{[OH^-]^2} = \frac{0.015}{(0.10)^2} = 0.015 \text{ mol dm}^{-3}$



$K_{sp} = [Al^{3+}][OH^-]^3 = 1.3 \times 10^{-33}$

(a) 1. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.

1. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
2. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
3. $Ca(OH)_2$ වල දියවීමේදී Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
4. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
5. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
6. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.
7. Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.
8. OH^- සාන්ද්‍රණය 0.10 mol dm^{-3} වේ.

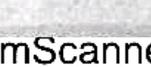
සමස්ත Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය $0.015 \text{ mol dm}^{-3}$ වේ.

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \times (0.10)^2 = 0.0015$

$[Ca^{2+}] = \frac{K_{sp}}{[OH^-]^2} = \frac{0.015}{(0.10)^2} = 0.015 \text{ mol dm}^{-3}$

$K_{sp} = [Ca^{2+}][OH^-]^2 = 0.015 \times (0.10)^2 = 0.0015$

$[Ca^{2+}] = \frac{K_{sp}}{[OH^-]^2} = \frac{0.015}{(0.10)^2} = 0.015 \text{ mol dm}^{-3}$



$K_{sp} = [Al^{3+}][OH^-]^3 = 1.3 \times 10^{-33}$

කැබනිකරණය, පරිවෘත්තනය, සහ වෙනත් විවිධ ක්‍රියාවන් මගින් දැමී ඇති ප්‍රභේදිත වාතය සහ පරිසරයේ වාතය සංසන්දනය කරන්න.

8. DNA හි දැනටමත් සොයාගන්නා ව්‍යුහය ගැන ප්‍රධාන ලක්ෂණ සඳහන් කරන්න.

පිටුව 05
12 x 5 = 60

(c) පහත සඳහා ප්‍රතිචාර දක්වන්න: (10 x 5 = 50)

1. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

2. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

3. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

4. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

5. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

6. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

7. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

8. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

9. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

10. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

12. ප්‍රශ්න

(a) i. පහත දැක්වූ ඔක්සයිඩ් සංයුතියන් සඳහා ඔක්සිකරණ අංකයන් සඳහන් කරන්න.

ii. පහත දැක්වූ ඔක්සයිඩ් සංයුතියන් සඳහා ඔක්සිකරණ අංකයන් සඳහන් කරන්න.

1. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

2. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

3. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

4. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

5. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

6. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

7. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

8. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

9. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

10. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

(b) 1. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

2. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

3. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

4. NO_2 මගින් නිෂ්පාදනය වන වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

5. NO_2 මගින් නිෂ්පාදනය වන වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

6. Pb මගින් නිෂ්පාදනය වන වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

7. As මගින් නිෂ්පාදනය වන වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

8. SO_2 මගින් නිෂ්පාදනය වන වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

9. CO මගින් නිෂ්පාදනය වන වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

10. H_2O මගින් නිෂ්පාදනය වන වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

පිටුව 05
10 x 5 = 50

(c) 1. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

2. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

3. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

4. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

5. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

6. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

7. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

8. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

9. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

10. වාතයේ වැඩිපමණම අඩංගු වන වායුවේ නම සඳහන් කරන්න. (5)

අධ්‍යයන පොදු සාහිත්‍ය පත්‍ර (ලකුණු සහිත) විභාගය - 1995
රසායන විද්‍යාව - චක්‍රවර්තන පිළිතුරු

1. (5)	16. (4)	31. (4)	46. (4)
2. (2)	17. (2)	32. (1)	47. (3)
3. (2)	18. (2)	33. (2)	48. (4)
4. (all)	19. (1)	34. (3)	49. (2)
5. (2)	20. (3)	35. (5)	50. (1)
6. (2)	21. (2)	36. (3)	51. (1)
7. (4)	22. (2)	37. (1)	52. (3)
8. (all)	23. (5)	38. (2)	53. (1)
9. (4)	24. (3)	39. (3)	54. (all)
10. (all)	25. (3)	40. (3)	55. (2)
11. (2)	26. (5)	41. (4)	56. (3)
12. (1)	27. (1)	42. (5)	57. (5)
13. (4)	28. (4)	43. (2)	58. (4)
14. (2)	29. (1)	44. (4)	59. (4)
15. (5)	30. (3)	45. (all)	60. (5)

"a" කොටස - විද්‍යාත්මක විචාර

1. ප්‍රශ්න

(a) පහත දැක්වූ ඔක්සයිඩ් සංයුතියන් සඳහා ඔක්සිකරණ අංකයන් සඳහන් කරන්න.

(b) පහත දැක්වූ ඔක්සයිඩ් සංයුතියන් සඳහා ඔක්සිකරණ අංකයන් සඳහන් කරන්න.

