

රසායනික ගණනය 03

1) සාපේක්ෂ පරමාණුක ස්කන්ධය යනු කුමක්ද?

.....
.....

2) සාපේක්ෂ පරමාණුක ස්කන්ධය මනින්නේ කෙසේද?

.....
.....

3) සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධය මනින්නේ කෙසේද?

.....
.....

4) පහත කාණ්ඩවල ස්කන්ධය සොයන්න

OH^{-1} -

H_2O -

NH_3 -

NH_4^{-1} -

CO_3^{-2} -

NO_3^{-1} -

PO_4^{-3} -

SO_4^{-2} -

5) ඇවගඩ්රෝ නියතය යනු කුමක්ද?

.....

6) මවුලය යනු කුමක්ද?

.....

7) මවුලික ස්කන්ධය යනු කුමක්ද?

.....

8) ඇවගඩ්රෝ නියතය කොපමණද?.....

9) අණුක ස්කන්ධය සඳහා වන අර්ථ දැක්වීම කුමක්ද?

.....

10)

සංයුතිය ප්‍රකාශ කළ හැකි ආකාර

ස්කන්ධ භාගය []

පරිමා භාගය []

මවුල භාගය []

ස්කන්ධ / පරිමා අනුපාතය []

මවුල පරිමා අනුපාතය []

- A හා B මිශ්‍රණයකදී,

Practice this

- 1) සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධය 110 වන සංයෝගයක ආනුභවික සූත්‍රය C_3H_3O වේ. එහි අණුක සූත්‍රය සොයන්න
- 2) S හා O පමණක් අඩංගු සංයෝගයක ස්කන්ධය අනුව 60% , O අඩංගු වේ. සංයෝගයේ ආනුභවික සූත්‍රය සොයන්න.
- 3) C, H සහ O පමණක් අඩංගු සංයෝගයේ ස්කන්ධය අනුව 48.7 % C ද, 8.1% H ද වේ.
එහි ආනුභවික සූත්‍රය සොයන්න
එහි සා. අ.ස් 148 වේ නම් අණුක සූත්‍රය සොයන්න
- 4) Fe සාධන ඔක්සයිඩයක ස්කන්ධය 48.64g වේ එහි Fe ප්‍රමාණය 37.5 g වේ. ඔක්සයිඩයේ ආණුභවික සූත්‍රය සොයන්න
- 5) X නම් මූලද්‍රව්‍යයකින් සෑදුන සල්ෆයිඩයක 30%ක් S අඩංගු වේ. A හි ක්‍රෝමියම් වලින් Cr පරමාණු එකකට A පරමාණු දෙකක් ඇත.

A හි සංයුජතාවය සොයන්න

Aහි සා.ප.ස් සොයන්න

6) සංයුජතාවය 02 වන A ලෝහයේ ල්ලෝරයිඩයේ ලෝහ හා ල්ලෝරයිඩ ස්කන්ධ අනුපාතය 2:3 වේ. ලෝහයේ සා.ප.ස් සොයන්න

7) ජලීය ද්‍රාවණය NaOH 80g ක් ද H₂O 180g ද ඇත. NaOH වල මවුල භාගය සොයන්න

8) වායු මිශ්‍රණයක ස්කන්ධය 6gකි. CH₄ 0.3mol වේ. O₂ මවුල භාගය සොයන්න

11) සාන්ද්‍රණය සොයන්නේ කෙසේද?

.....
.

12) වෙනත් සාන්ද්‍රණ වලින් යුතු ද්‍රාවණ වල සමාන පරිමා මිශ්‍ර කිරීමේ දී අවසාන සාන්ද්‍රණය ලබා ගන්නේ කෙසේද?

.....

13) එකම සාන්ද්‍රණයෙන් යුතු ද්‍රාවණ වල වෙනත් පරිමා මිශ්‍ර කළ විට අවසාන වසාන්ද්‍රණය ලබා ගන්නේ කෙසේද?

.....

14) සංකේතය හා W/W අගය දී ඇති විට අවසාන ද්‍රාවණයේ සාන්ද්‍රණය ලබා ගන්නේ කෙසේද?

.....
.....

15) Ppm හා ppb යනු මොනවාද?

.....
.....

16) Ppm ලබා ගත හැකි ක්‍රම මොනවාද?

.....
.....

17) මවුලියතාවය යනු කුමක්ද?

.....

18) ගැරඬේ නියතය යනු කුමක්ද?

.....

19) ඉලෙක්ට්‍රෝන යම් ප්‍රමාණයක ආරෝපණය සොයන්නේ කෙසේද?

මවුලය, ඇවගාඩ්රෝ නියතය හා මවුලික ස්කන්ධය ආශ්‍රිත සරල ගැටළු

- | | |
|--|---|
| <p>(01) i. Na 46g ක Na mol ?
 ii. Na පරමාණු ගණන ? (Na = 23)</p> <p>(02) i. O₂ 64g ක O₂ mol ?
 ii. O₂ අණු ගණන ?
 iii. O පරමාණු ගණන ? (O = 16)</p> <p>(03) i. CO₂ 66g ක CO₂ mol ?
 ii. CO₂ අණු ගණන ?
 iii. C mol ගණන ?
 iv. O mol ගණන ?
 (C = 12, O = 1)</p> <p>(07) S₈ සල්ෆර් 512g වල ඇති
 i. S₈ mol ගණන ?
 ii. S₈ අණු ගණන ?
 iii. S පරමාණු ගණන ? (S = 32,)</p> <p>(09) C₆H₁₂O₆ 0.2mol වල ස්කන්ධය ?
 (C = 12, H = 1)</p> <p>(11) C₇H₅N₃O₆ 0.25mol වල ස්කන්ධය ?
 (C = 12, H = 1, O = 16, N = 14)</p> | <p>(02) i. Ca 60g ක Ca mol ?
 ii. Ca පරමාණු ගණන ? (Ca = 40)</p> <p>(04) i. N₂ 70g ක N₂ mol ?
 ii. N₂ අණු ගණන ?
 iii. N පරමාණු ගණන ? (N = 14)</p> <p>(06) i. CH₄ 64g ක CH₄ mol ?
 ii. CH₄ අණු ගණන ?
 iii. H mol ගණන ?
 iv. H පරමාණු ගණන ?
 (C = 12, H = 1)</p> <p>(08) CH₄ 0.25mol වල ස්කන්ධය ?
 (C = 12, H = 1)</p> <p>(10) C₁₂H₂₂O₁₁ 0.75mol වල ස්කන්ධය ?
 (C = 12, H = 1, O=16)</p> <p>(12) NaCl 0.25mol වල ස්කන්ධය ?
 (Na = 23, Cl = 35.5)</p> |
|--|---|

සැකසුම-

ඉසුරුවන් දයාසිරි

ර/ගන්කන්ද ම.ම.වි

පැල්මඩුල්ල

පෙර කියවීම-

රසායන විද්‍යාව සම්පත් පොත පිටු අංක 89-108

භාගත කිරීම www.nie.lk