



විද්‍යාව

10 ගෞර්නීය





පදාර්ථයේ වෙනස්වීම

10 ශ්‍රේෂ්ඨය විද්‍යාව පෙළපොතෙහි දෙවන කොටසේ 87 පිටුවේ සිට 115 පිටුව තෙක් අන්තගරීත පදාර්ථයේ වෙනස්වීම ඒකකය භාජින් අධ්‍යායනය කර මෙම ප්‍රශ්න පත්‍රයට පිළිතුරු සපයන්න.

I කොටස

- නිවැරදි පිළිතුර යටින් ඉරක් අදින්න.

- (2) පහත දක්වා ඇති රසායනික ප්‍රතික්‍රියාව කුමන වගරයට අයත් වේද?



- (1) රසායනික වියෝජන ප්‍රතික්‍රියා (2) රසායනික සංයෝජන ප්‍රතික්‍රියා

(3) ඒක විස්තාපන ප්‍රතික්‍රියා (4) දුවිත්ව විස්තාපන ප්‍රතික්‍රියා

(3) වාතයේ රන් කිරීමේ දී සුදු පැහැනි දීප්තිමත් දැල්ලක් සහිතව දැවෙන ලේඛය කුමක් ඇ?

(1) Zn (2) Al (3) Mg (4) Cu

(4) විද්‍යාගාරයේ දී වාතයේ යටිකුරු විස්තාපනය මගින් රස්කර ගත හැකි වායුව දැක්වෙන පිළිතර තේරන්න.

(1) O₂ (2) CO₂ (3) Cl₂ (4) H₂

- (5) වායුන් කිහිපයක ගොතික ලක්ෂණ පහත දක්වා ඇත.

- දහන පෝෂක වායුවකි.
 - දාහා වායුවකි.
 - දහන අපෝෂක වායුවකි

ඉහත ලක්ෂණ වලට අදාළ වායුන් අනුපිළිවෙළින් දක්වා ඇත්තේ කුමන පිළිතුරෙහි ද?

- (1) ඔක්සිජන්, කාබන්ඩ්‍යොක්සිඡ්‍යී, හයිටූජන්
 (2) කාබන්ඩ්‍යොක්සිඡ්‍යී, ඔක්සිජන්, හයිටූජන්
 (3) ඔක්සිජන්, හයිටූජන්, කාබන්ඩ්‍යොක්සිඡ්‍යී
 (4) හයිටූජන්, ඔක්සිජන්, කාබන්ඩ්‍යොක්සිඡ්‍යී

(6) රසායනික ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදු වූ බවට සැලකිය හැකි නිරීක්ෂණයක් නොවන්නේ,
 (1) තාපය පිටවීම ය. (2) වායු පිටවීම ය.
 (3) ද්‍රවයක් වාශ්පවීම ය. (4) අවක්ෂේපයක් සැදීම ය.

(7) පොටැසියම් ප්‍රමැශනේට (කොන්ඩිස්) රත් කිරීම මගින් නිපදවා ගත හැකි වායුව දැක්වෙන පිළිතර තෝරන්න.
 (1) H_2 (2) O_2 (3) CO_2 (4) Cl_2

(8) යකුව නිස්සාරණය සඳහා යොදා ගන්නා අමුදවායක් නොවන්නේ,
 (1) හීමටකිට ය. (2) ප්‍රාග්‍රෑහීය ය. (3) කොක් ය. (4) ලේඛ්බොර ය.



- (9) ස්වභාවයේ නිදහස් ලෙස හමුවන ලෝහයක් වන්නේ පහත ඒවා අතරින් කුමක් ද?
- (1) Au (2) Na (3) Mg (4) Al

- (10) කොපර් සල්ගේට් දාචණයකට සින්ක් පටි කැබැල්ලක් එකතු කර කළතන විට ඇතිවිය හැකි නිරික්ෂණයක් නොවන්නේ
- (1) සින්ක් පටිය දියවීම ය.
- (3) වායු බුඩුල් පිටවීම ය.
- (2) දාචණයේ නිල් පැහැය කුමයෙන් අඩවීම ය.
- (4) දුමුරු පැහැනි කුඩාක් තැන්පත් වීම ය.

II කොටස

- ප්‍රශ්න සියල්ලටම පිළිතුරු සපයන්න.

- (1) පහත සඳහන් ප්‍රකාශ සත්‍ය නම “√” ලකුණද, අසත්‍ය නම “X” ලකුණ ද ඉදිරියෙන් දී ඇති වරහන තුළ යොදන්න.
- (i) කැල්සියම් කාබනේට් රත් කිරීමෙන් කාබන්ඩයොක්සයිඩ් වායුව නිපදවා ගත හැකිය. ()
- (ii) මැග්නීසියම් ලෝහය හා තනුක සල්හියරික් අම්ලය අතර සිදුවන ප්‍රතිත්‍යාව ද්විත්ව විස්තාපන ප්‍රතිත්‍යාවකි. ()
- (iii) අයන් (Fe) ලෝහය සිසිල් ජලය සමඟ ප්‍රතිත්‍යා කරයි. ()
- (iv) බේරියම් ක්ලෝරයිඩ් හා සේයියම් සල්ගේට් දාචණ ප්‍රතිත්‍යා කර සූදු පැහැනි අවක්ෂේපයක් සාදයි. ()
- (v) තනුක හයිමීක්ලෝරික් දාචණයකට සින්ක් පටියක් දැමු විට හයිමීජන් වායුව පිටවේ. ()
- (vi) රසායනික විපයරාසයකදී අවසානයේ සැදෙන ද්‍රව්‍ය නැවත පහසුවෙන් ආරම්භක ද්‍රව්‍ය බවට පත් කළ හැකිය. ()
- (vii) ඔක්සිජන් වායුව වාතයේ යටිකුරු විස්තාපන කුමයෙන් රස්කර ගත හැකිය. ()
- (viii) ගාක තෙල් වලින් මාගරින් නිපදවීමට හයිමීජන් වායුව යොදා ගනී. ()
- (ix) යකඩ අඩංගු ප්‍රධාන බනිජය වන හීමටසේ වල රසායනික සූත්‍රය FeO වේ. ()
- (x) ඔක්සිජන් වායුව පිරවු වායු සරාවක් තුළට පුළුගු කිරක් ඇතුළු කළ විට එය යළි දැල්වේ. ()



(2) පහත සඳහන් වගන්ති වල නිස්තැනට සුදුසු වවනය වරහන් තුළ දී ඇති වචන වලින් තෝරා උග්‍රයන්න.

(හොතික, කාබන්ඩියොක්සයිඩ්, ඔක්සිහරණය, ප්ලැටිනම්, බාරා උෂ්මකය, රසායනික, ඔක්සිජන්, විද්‍යුත් විවිධේනය, හයිටුජන්, පොටැසියම්)

- (i) සෞඛ්‍යම් ලෝහය නිස්සාරණය කරනු ලබන්නේ විලින සෞඛ්‍යම් ක්ලෝරයිඩ් කිරීමෙනි.
- (ii) වායුව පිරවූ වායු සරාවක කට ලහට දැල් වූ කිරක් ලං කළ විට “පොජ්” හඩක් නාවමින් වායුව දැවේ.
- (iii) යකඩ මල බැඳීම විපයර්සයකි.
- (iv) වියලි අයස් ලෙස හඳුන්වන්නේ සන තත්ත්වයට පත් කරන ලද වායුවයි.
- (v) සන ඉටි රත් කළ විට දියවීම විපයර්සයකි.
- (vi) සත්‍යතා ගෞරීයේ ඉහළින්ම පිහිටන ලෝහය වේ.
- (vii) යකඩ නිස්සාරණය කරනු ලබන්නේ හිමවකි කිරීමෙනි.
- (viii) ලෝහය තනුක හයිඩොක්ලෝරක් අම්ලය සමඟ ප්‍රතික්‍රියා නොකරයි.
- (ix) හයිටුජන් පෙරෙක්සයිඩ් රත් කළ විට ජලය සහ වායුව බවට වියෝගනය වේ.
- (x) යකඩ නිස්සාරණය සඳහා නම් උපකරණය යොදා ගනී.

(3) A කාණ්ඩයේ දැක්වෙන වගන්ති වලට ගැලපෙන ද්‍රව්‍යය B කාණ්ඩයෙන් තෝරා යා කරන්න.

A

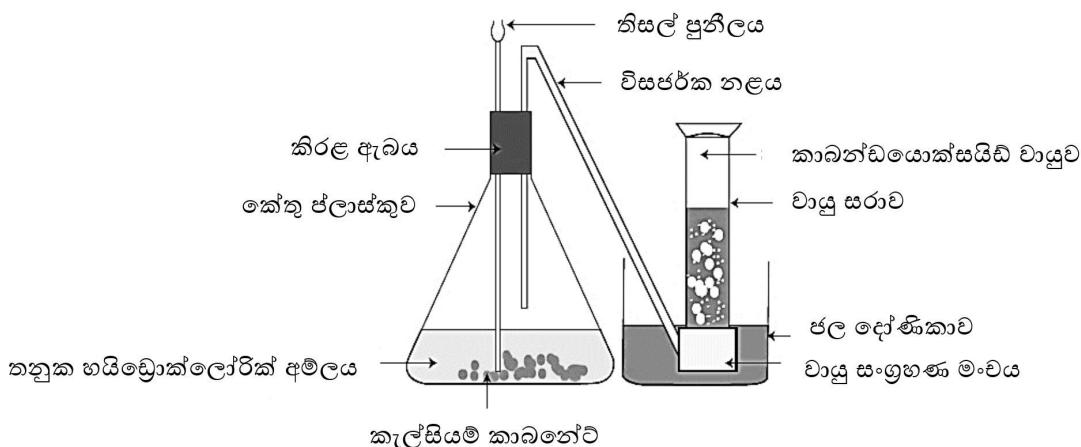
B

- | | |
|--|------------------------|
| (i) ලෝබාර වල අඩංගු සංසටකයකි. | සින්ක් |
| (ii) රත් කළ විට ඔක්සිජන් වායුව පිට කරයි. | කාබන්ඩියොක්සයිඩ් |
| (iii) සිසිල් ජලයට දැමු විට වේගයෙන් ප්‍රතික්‍රියා කරයි. | පැරහින් තෙල් |
| (iv) යකඩ නිස්සාරණයේ දී යොදා ගන්නා ඔක්සිහාරක වායුවකි. | පොටැසියම් නායිලෝටිට් |
| (v) තෙත නිල් ලිටිමස් රතු පැහැයට හරවන වායුවකි. | කැල්සියම් සිලිකේට් |
| (vi) දුම්රි පැහැනි ද්‍රව්‍යක් ලෙස ස්වභාවයේ පවතී. | කැල්සියම් හයිඩොක්සයිඩ් |
| (vii) යකඩ ගැල්වනයිස් කිරීම සඳහා යොදා ගන්නා ලෝහයයි. | සෞඛ්‍යම් |



- (viii) හොතික කුම මගින් නිස්සාරණය කළ හැකි ලෝහයකි. බෝමින්
- (ix) අධි ප්‍රතික්‍රියාක්ලි ලෝහ ගබඩා කර තැබීම සඳහා භාවිත කරයි. කාබන්මොනොක්සයිඩ්
- (x) පූංු දියර වල අඩ්ගු රසායනික සංයෝගයයි. රන්

(4) විද්‍යාගාරයේ දී කාබන්බයොක්සයිඩ් වායුව නිපදවා රස් කර ගැනීම සඳහා භාවිත කරන උපකරණ ඇටුම් පහත රුපයේ දක්වා ඇත. ඒ අනුව අසා ඇති ප්‍රශ්න වලට පිළිතුරු සපයන්න.



(i) මෙහි දී සිදුවන ප්‍රතික්‍රියාවට අදාළ තුළිත රසායනික සමිකරණය ලියා දක්වන්න.

.....

(ii) කාබන්බයොක්සයිඩ් 22g නිපදවා ගැනීම සඳහා වැය වන කැල්ස් පියම් කාබන්ට් ස්කන්ධය ගණනය කරන්න. ($C = 12, O = 16, Ca = 40$)

.....

.....

(iii) කාබන්බයොක්සයිඩ් වායුව රස් කර ගැනීමට යොදා ගත හැකි වෙනත් කුමයක් රුප සටහනක් මගින් ඇද දක්වන්න.

විද්‍යාව

10 ගෞරීණය



(iv) කාබන්ඩයොක්සයිඩ් වායුව හඳුනා ගන්නේ කෙසේ ද?

.....

(v) කාබන්ඩයොක්සයිඩ් වායුවේ හොතික ගුණ 2 ක් සඳහන් කරන්න.

.....

(vi) කාබන්ඩයොක්සයිඩ් වායුවේ ප්‍රයෝගන 2 ක් සඳහන් කරන්න.

.....

.....