

ප්‍රතික්‍රියා ශිෂ්‍යතාවය

01. i. විපර්යාසක් ලෙස අදහස් කරන්නේ කුමක් ද?

.....
.....
.....

ii. විපර්යාස ආකාර කීය ද? ඒ මොනවාද?

.....
.....
.....

iii. රසායනික ප්‍රතික්‍රියා ආශ්‍රිතව අප අවට සිදුවන විපර්යාස 05 ක් ලියන්න.

.....
.....
.....
.....
.....

iv. රසායනික ප්‍රතික්‍රියාවක් ආශ්‍රිතව සිදුවන විපර්යාස වේගයෙන් හා සෙමෙන් සිදුවන ප්‍රතික්‍රියා ලෙස වර්ග දෙකකි. එම වර්ග දෙකට නිදසුන් 03 බැගින් ලියන්න.

.....
.....
.....
.....
.....
.....

v. වේගයෙන් හා සෙමෙන් සිදුවන රසායනික ප්‍රතික්‍රියා සඳහා පොදුවේ බලපාන භෞතික රාශිය කුමක් ද?

.....

02. i. ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදුවනවිට සහභාගී වන ද්‍රව්‍ය හා ප්‍රතික්‍රියාවෙන් පසු ලැබෙන ද්‍රව්‍ය කෙසේ හඳුන්වයි ද?

.....
.....

ii. පහත වගුව අධ්‍යයනය කර අසා ඇති ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.

ප්‍රතික්‍රියාව	ප්‍රතික්‍රියක	ආරම්භක ස්කන්ධය (g)	යේදී ස්කන්ධය (g)	ගතවූ කාලය (මිනිත්තු)	ප්‍රතිඵල	ලැබුණු ප්‍රමාණය (cm ³)	ගතවූ කාලය (මිනිත්තු)
01. Zn හා තනුක HCl අතර	Zn	10	4	12	H ₂ වායුව	15	12
02. CaCO ₃ හා තනුක HCl අතර	CaCO ₃	50	12	18	CO ₂ වායුව	24	18

(a) ප්‍රතික්‍රියා ශීඝ්‍රතාවය ලෙස අදහස් වන්නේ කුමක් ද?

.....

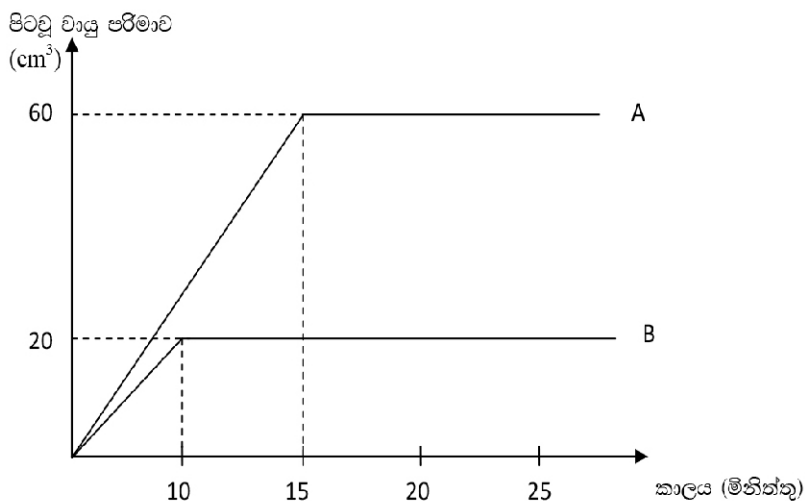
(b) ප්‍රතික්‍රියා ශීඝ්‍රතාවය ප්‍රකාශ කළ හැකි ආකාර දෙක කුමක් ද?

.....

(c) එම ආකාර දෙකට අනුව ඉහත වගුවේ දැක්වෙන 1 හා 2 ප්‍රතික්‍රියා දෙකෙහි ප්‍රතික්‍රියා ශීඝ්‍රතාවයන් ගණනය කරන්න.

.....

03. පහත දැක්වෙන්නේ A හා B නම් රසායනික ප්‍රතික්‍රියා දෙකක් ඇසුරෙන් ලබා ගත් තොරතුරු අනුව ගොඩනගන ලද ප්‍රස්තාර දෙකකි. එය අධ්‍යයනය කර අසා ඇති ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.



i. මිනිත්තු 10කදී B ප්‍රතික්‍රියාවේ ශීඝ්‍රතාවය සොයන්න.

.....

ii. මිනිත්තු 15 කදී A ප්‍රතික්‍රියාවේ ශීඝ්‍රතාවය සොයන්න.

.....

.....
.....
.....

iii. (a) A හා B අතර ප්‍රතික්‍රියාව අතරින් වේගයෙන් හා සෙමෙන් සිදුවන ප්‍රතික්‍රියාව වෙන වෙනම ලියන්න.

.....
.....

(b) ඔබේ පිළිතුරට හේතු දක්වන්න.

.....
.....

iv. ප්‍රතික්‍රියා ශීඝ්‍රතාවයට බලපාන සාධක කීයද ? ඒ මොනවාද ?

.....
.....
.....