

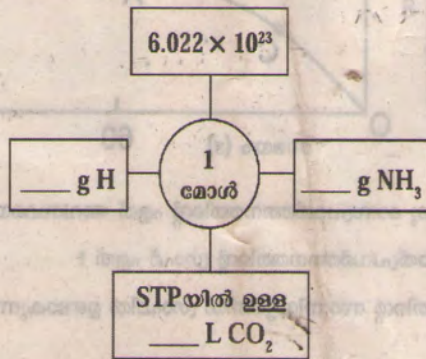
" VIJAYASREE " - PALAKKAD
 ' Second Midterm Assesment November 2018 '

Std X

കെമിസ്ട്രി

Time 1 Hr / Score: 20

- $H_2 + 2Cl_2 \rightarrow 2HCl$ ഈ അളവിലാണ് അഭികാരകങ്ങൾ എടുക്കുന്നതെങ്കിൽ പ്രവർത്തന ശേഷം അവശേഷിക്കുന്ന തന്മാത്ര ഏത്? (1)
- ഫ്ളോചാർട്ട് പൂർത്തിയാക്കുക. (3)



(ഗ്രാം അറ്റോമിക് മാസ് H = 1, N = 14, C = 12, O = 16)

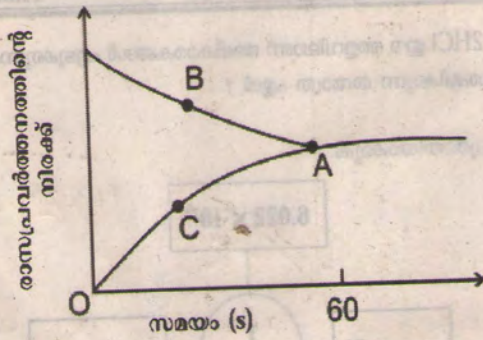
- $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ അമോണിയ നിർമ്മാണത്തിന്റെ രാസവാക്യമാണ് തന്നിട്ടുള്ളത്. 224g നൈട്രജനുമായി പ്രവർത്തിക്കാൻ എത്ര ഗ്രാം ഹൈഡ്രജൻ വേണ്ടിവരും? (3)
- പട്ടിക പൂർത്തിയാക്കുക. (3)

ലീനത്തിന്റെ മോൾ എണ്ണം	ലായനിയുടെ മോൾ വ്യാപ്തം	മോളാർ ഗാഢത
2 Mol	1 L	1 M
2 Mol	2 L	___ M
0.5 Mol	1 L	___ M
1 Mol	0.5 L	___ M

- $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g) + \text{താപം}$
 - മുകളിലെ രാസപ്രവർത്തനത്തിലെ താപശോഷക പ്രവർത്തനം എഴുതുക. (1)
 - താപവർദ്ധനവ് അമോണിയുടെ ഉൽപാദനത്തെ സ്വാധീനിക്കുന്നതെങ്ങനെയെന്ന് ലെ ഷാറ്റ്ലീയർ തത്വത്തിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ വിശദമാക്കുക. (2)

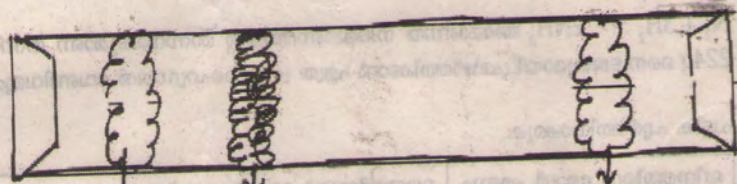
(മറുപുറം)

6. ഉഭയദിശാ പ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഗ്രാഫ് വിശകലനം ചെയ്ത് ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരമെഴുതുക.



- (a) A എന്ന ബിന്ദു രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഏത് അവസ്ഥയെ സൂചിപ്പിക്കുന്നു? (1)
- (b) ഇതിൽ പശ്ചാദ്പ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഗ്രാഫ് ഏത്? (1)
- (c) ഉൽപ്രേരകത്തിന്റെ സാന്നിദ്ധ്യത്തിൽ ഗ്രാഫിൽ ഉണ്ടാകുന്ന മാറ്റമെന്തായിരിക്കും? വരയ്ക്കുക. (2)

7.



HClൽ മുക്കിയ വെളുത്ത പഞ്ഞി	വെളുത്ത കട്ടിയുള്ള പുക	NH ₃ ലായനിയിൽ മുക്കിയ പഞ്ഞി
----------------------------	------------------------	--

- (a) വെളുത്ത കട്ടിയുള്ള പുക ഏത് രാസപദാർത്ഥം ഉണ്ടായതാണ്? (1)
- (b) ഡിഫ്യൂഷൻ കൂടുതലായ പദാർത്ഥം ഏത്? (1)
- (c) ഇവിടെ നടന്ന രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സമീകൃതസമവാക്യം എഴുതുക. (1)