

THIRUVANANTHAPURAM EDUCATIONAL DISTRICT

CHEMISTRY
CHAPTER 2 MODULE 3
ANSWER KEY

STD X

1. 128 ഗ്രാം O₂ =4....GMM

2. താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന തന്മാത്രകളുടെ തന്മാത്രാഭാരം കണ്ടെത്തുക

a) NH₃ = 14 + 3 = 17

b) CaCO₃ = 40+12+(3X16) = 100

c) NaOH = 23+16+1 = 40

3. ശരിയായ ജോഡി കണ്ടെത്തുക

36 ഗ്രാം H₂O

2 മോൾ

132 ഗ്രാം CO₂

3 GMM

50 ഗ്രാം CaCO₃

3.011 X 10²³
തന്മാത്രകൾ

4. പട്ടികപൂർത്തിയാക്കുക

മൂലകം/ സംയുക്തം	മോളികൂലാർ മാസ്	ഗ്രാമിലുള്ള മാസ്	മോളുകളുടെ എണ്ണം	തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണം
ഹൈഡ്രജൻ	2	6	3	3 X 6.022 X 10 ²³
കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ്	44	88	2	2 X 6.022 X 10 ²³
സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ്	98	490	5	5 X 6.022 X 10 ²³

കാൽസ്യം കാർബണേറ്റ്	100	500	5	$5 \times 6.022 \times 10^{23}$
--------------------	-----	-----	---	---------------------------------

5. STP യിൽ ഉള്ള ഒരു മോൾ വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം 22.4 L

വാതകം STP യിൽ	മോളികുലാർ മാസ്	ഗ്രാമിലുള്ള മാസ്	മോളുകളുടെ എണ്ണം	STP യിലെ വ്യാപ്തം
CO ₂	44	220	5	5 X 22.4 L
H ₂	2	12	6	6 X 22.4 L
NH ₃	17	170	10	10X 22.4 L
N ₂	28	112	4	4 X 22.4 L

6. പൂർത്തിയാക്കുക

