

THIRUVANANTHAPURAM EDUCATIONAL DISTRICT

CHEMISTRY CHAPTER 2 MODULE 3

CW2X(3)

STD X

1. 128 ഗ്രാം O_2 =GMM (ഓക്സിജന്റെ അറ്റോമികമാസ് = 16)

2. താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന തന്മാത്രകളുടെ തന്മാത്രാഭാരം കണ്ടെത്തുക

(മൂലകങ്ങളുടെ അറ്റോമികഭാരം - Na = 23, O = 16, H = 1, Ca = 40, C = 12, N = 14)

a) NH_3

b) $CaCO_3$

c) $NaOH$

3. ശരിയായ ജോഡി കണ്ടെത്തുക

(അറ്റോമിക മാസ് - O = 16, H = 1, Ca = 40, C = 12)

36 ഗ്രാം H_2O

3 GMM

132 ഗ്രാം CO_2

3.011×10^{23}
തന്മാത്രകൾ

50 ഗ്രാം $CaCO_3$

2 മോൾ

4. പട്ടികപൂർത്തിയാക്കുക

1GMM = 1 മോൾ = 6.022×10^{23} തന്മാത്രകൾ

മൂലകം/ സംയുക്തം	മോളികുലാർ മാസ്	ഗ്രാമിലുള്ള മാസ്	മോളുകളു ടെ എണ്ണം	തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണം
ഹൈഡ്രജൻ	2	6	3	$3 \times 6.022 \times 10^{23}$
കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ്	44	-----	2	-----
സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ്	-----	490	5	$5 \times 6.022 \times 10^{23}$
കാൽസ്യം കാർബണേറ്റ്	-----	500	-----	$5 \times 6.022 \times 10^{23}$

5. STP യിൽ ഉള്ള ഒരു മോൾ വാതകത്തിന്റെ വ്യാകൃം 22.4 L

വാതകം STP യിൽ	മോളികുലാർ മാസ്	ഗ്രാമിലുള്ള മാസ്	മോളുകളുടെ എണ്ണം	STP യിലെ വ്യാകൃം
CO ₂	44	220	5	$5 \times 22.4 \text{ L}$
H ₂	2	-----	6	-----
NH ₃	-----	170	10	----- L
N ₂	-----	112	4	$4 \times 22.4 \text{ L}$

6. പൂർത്തിയാക്കുക

