

FIRST TERMINAL EXAMINATION 2023

CHEMISTRY - STD 10 - ANSWER KEY (MM)

1	3	1
2	തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണം	1
3	21	1
4	Cu	1
5	ഊർജ്ജം	1
6	A. Na	1
	B. H ₂	1
7	A. 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 3d ⁵ 4s ¹	1
	B. d സബ്ഷെൽ പൂർണ്ണമായി നിറഞ്ഞിരിക്കുന്നതോ പകുതി മാത്രം നിറഞ്ഞിരിക്കുന്നതോ ആയ ക്രമീകരണങ്ങൾ മറ്റുള്ളവയെക്കാൾ സ്ഥിരത കൂടിയവയാണ്.	1
8	A. 46 g	1
	B. 2 x 6.022 x 10 ²³	1
9	A. S	1
	B. 3d സബ്ഷെല്ലിന് 4s നേക്കാൾ ഊർജ്ജം കൂടുതലായതിനാൽ	1
10	b , c	2
11	A. 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ³	1
	B. 5	1
	C. 1s ² 2s ² 2p ³	1
12	A. B , സിങ്കിന് കോപ്പറിനെക്കാൾ ക്രിയശീലം കൂടുതൽ ആണ്	2
	B. Zn	1
13	A. അവസാന ഇലക്ട്രോൺ നിറയുന്നത് f സബ്ഷെല്ലിൽ ആയതിനാൽ	1
	B. ന്യൂക്ലിയർ ഇന്ധനം , പെട്രോളിയം വ്യവസായത്തിൽ	2
14	A. 400 L	1
	B. ചാൾസ് നിയമം	1
	C. താപനില വർദ്ധിക്കുമ്പോൾ വ്യാപ്തം കൂടുന്നു	1
15	A. 88 g	1
	B. 220 g CO ₂ = $\frac{220\text{ g}}{44\text{ g}} = 5\text{ mol}$	1
	C. 5 x 6.022 x 10 ²³	1
16	A. D	1
	B. A	1

- C. B 1
D. C 1
- 17 A. 2 GMM 1
B. $2 \times 22.4 \text{ L} = 44.8 \text{ L}$ 1
C. STP യിൽ $112 \text{ L O}_2 = \frac{112\text{L}}{22.4\text{L}} = 5 \text{ mol} = 5 \times 6.022 \times 10^{23}$ 2
- 18 A. +2 1
B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5$ 1
C. സംക്രമണ മൂലകങ്ങളുടെ ബാഹ്യഷെല്ലിലെ s സബ് ഷെല്ലിന്റെയും തൊട്ടടുത്തുള്ള ആന്തരികഷെല്ലിലെ 4 സബ് ഷെല്ലിന്റെയും ഊർജ്ജങ്ങൾ തമ്മിൽ വലിയ വ്യത്യാസം ഇല്ലാത്തതിനാൽ അനുയോജ്യമായ സാഹചര്യത്തിൽ d സബ്ഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി രാസപ്രവർത്തനത്തിൽ പങ്കെടുക്കും 2
- 19 A. $X = 20 \text{ L}, Y = 8 \text{ atm}$ 1
B. ബോയിൽ നിയമം 1
C. താപനില സ്ഥിരമായിരിക്കുമ്പോൾ ഒരു നിശ്ചിത മാസ് വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തവും മർദ്ദവും വിപരീത അനുപാതത്തിലായിരിക്കും. മർദ്ദം P എന്നും, വ്യാപ്തം എന്നും സൂചിപ്പിച്ചാൽ PV ഒരു സ്ഥിരസംഖ്യയായിരിക്കും . 1
D. ഒരു അക്വേറിയത്തിന്റെ ചുവട്ടിൽ നിന്ന് ഉയരുന്ന വായു കുമിളയുടെ വലുപ്പം മുകളിലേക്ക് എത്തുംതോറും കൂടി വരുന്നു. 1
- 20 A. X -2 , Y - 16 1
B. X -2 , Y - 2 1
C. XY 1
D. 12 1

SREERAJ S
HST , GGHSS MITHIRMALA, TVM