

11.1.வேதியியலின் அடிப்படைக் கருத்துக்கள் மற்றும் வேதிக் கணக்கீடுகள்

கட்டத்தை எண்ணால் நிரப்புக

ஒப்பு மூலக்கூறுநிறையினைக் கணக்கிடுக.

எத்தனால் C_2H_5OH

X C ன் அணுநிறை = X =

X H ன் அணுநிறை = X =

X O ன் அணுநிறை = X =

amu

பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் $KMnO_4$

X K ன் அணுநிறை = X =

X Mn ன் அணுநிறை = X =

X O ன் அணுநிறை = X =

amu

பொட்டாசியம் டைகுரோமேட் $K_2Cr_2O_7$

X K ன் அணுநிறை = X =

X Cr ன் அணுநிறை = X =

X O ன் அணுநிறை = X =

amu

சுக்ரோஸ் $C_{12}H_{22}O_{11}$

X C ன் அணுநிறை = X =

X H ன் அணுநிறை = X =

X O ன் அணுநிறை = X =

amu

பொட்டாசியம் ஹைட்ராக்சைடு KOH

X K ன் அணுநிறை = X =

X O ன் அணுநிறை = X =

X H ன் அணுநிறை = X =

amu

மெக்னீசியம் கார்பனேட் $MgCO_3$

X Mg ன் அணுநிறை = X =

X C ன் அணுநிறை = X =

X O ன் அணுநிறை = X =

amu

மோலார் நிறைகளைக் கணக்கிடுக.

போரிக் அமிலம் [H₃BO₃] X H ன் அணுநிறை = X = X B ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = g/mol	கந்தக அமிலம் [H₂SO₄] X H ன் அணுநிறை = X = X S ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = g/mol
நீர் H₂O X H ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = g/mol	கார்பன் டை ஆக்சைடு CO₂ X C ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = g/mol
மீத்தேன் CH₄ X C ன் அணுநிறை = X = X H ன் அணுநிறை = X = g/mol	அம்மோனியா NH₃ X N ன் அணுநிறை = X = X H ன் அணுநிறை = X = g/mol
அலுமினா Al₂O₃ X Al ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = g/mol	பெரிக் ஆக்சைடு Fe₂O₃ X Fe ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = g/mol

மோலார் நிறைகளைக் கணக்கிடுக.

யூரியா $[\text{CO}(\text{NH}_2)_2]$	அசிட்டோன் $[\text{CH}_3\text{COCH}_3]$
X C ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = X N ன் அணுநிறை = X = X H ன் அணுநிறை = X = g/mol	X C ன் அணுநிறை = X = X H ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = g/mol
கால்சியம் கார்பனேட் CaCO_3	பெரஸ் சல்பேட் FeSO_4
X Ca ன் அணுநிறை = X = X C ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = g/mol	X Fe ன் அணுநிறை = X = X S ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = g/mol
அசிட்டிக் அமிலம் CH_3COOH	ஈத்தேன் C_2H_6
X C ன் அணுநிறை = X = X H ன் அணுநிறை = X = X O ன் அணுநிறை = X = g/mol	X C ன் அணுநிறை = X = X H ன் அணுநிறை = X = g/mol