

มวลโมเลกุล (Molecular Weight)

จงหามวลโมเลกุลของสารประกอบที่มีสูตรโมเลกุลต่อไปนี้

กำหนดมวลอะตอมของธาตุ ดังนี้

H = 1 C = 12 N = 14 O = 16 Na = 23 P = 31
S = 32 Cl = 35.5 Ca = 40 Fe = 56 Cu = 64 Zn = 65

1. O_2 มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
2. CO_2 มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
3. H_2O มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
4. N_2O_5 มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
5. $ZnCl_2$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
6. HCN มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
7. $HCOOH$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
8. $ZnCO_3$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
9. $C_{12}H_{22}O_{11}$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
10. CH_3COOH มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
11. $Ca(OH)_2$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
12. $Zn(CN)_2$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
13. $Ca_3(PO_4)_2$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
14. $(NH_4)_2SO_4$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
15. $(NH_4)_3PO_4$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
16. $CaCl_2 \cdot H_2O$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
17. $CaCl_2 \cdot 2H_2O$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
18. $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
19. $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____
20. $2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$ มีมวลโมเลกุล (Mw) เท่ากับ _____