

1.- $(\text{Mg}_3\text{N}_2)_n$

2.- $\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}$

- 3.- a) $(\text{C}_4\text{H}_8\text{S})_n$
b) $\text{C}_4\text{H}_8\text{S}$

- 4.- a) $(\text{C}_4\text{H}_8\text{O})_n$
b) $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$
c) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$ (butanal)
 $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_3$ (butanona)

- 5.- a) Masa atómica Sn = 118'7 u.
b) SnCl_4

- 6.- a) masa de O = 0'316 g.
b) $(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n$
c) Ácido butanoico $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
o ácido 2-metilpropanoico $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COOH}$

7.- C_3H_4

- 8.- a) $(\text{CH}_2\text{O})_n$
b) $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ Puede ser ácido acético o metanoato de metilo.