

1. Apskaičiuokite šių junginių santykinės molekulinės mases:

1.  $\text{Mr}(\text{CO}_2) = 12 + 16 \times 2 = 44$

2.  $\text{Mr}(\text{K}_2\text{CO}_3) =$

3.  $\text{Mr}(\text{Li}_3\text{PO}_4) =$

4.  $\text{Mr}(\text{NaNO}_3) =$

5.  $\text{Mr}(\text{CaSO}_4) =$

6.  $\text{Mr}(\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}) =$

7.  $\text{Mr}(\text{MgSO}_3) =$

8.  $\text{Mr}(\text{C}_6\text{H}_6) =$

9.  $\text{Mr}(\text{BaSO}_4) =$

10.  $\text{Mr}(\text{Ca}(\text{OH})_2) =$