

$$\text{NH}_3: 14 + 1 \cdot 3 = 17u$$

$$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6: 12 \cdot 6 + 1 \cdot 12 + 16 \cdot 6 = 180u$$

$$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}: 12 \cdot 2 + 1 \cdot 6 + 16 = 46u$$

$$\text{CH}_3-\text{COOH}: 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16 \cdot 2 = 60u$$

$$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{NH}_2: 12 \cdot 2 + 1 \cdot 5 + 16 + 14 = 59u$$

$$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2: 40 \cdot 3 + (31 + 16 \cdot 4) \cdot 2 = 310.3u$$

$$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3: 27 \cdot 2 + (12 + 16 \cdot 3) \cdot 3 = 234u$$

$$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{16}-\text{COOH}: 12 \cdot 18 + 1 \cdot 36 + 16 \cdot 2 = 284u$$

$$\text{NaCl}: 23 + 35.5 = 58.5u$$

$$\text{NaHCO}_3: 23 + 1 + 12 + 16 \cdot 3 = 84u$$

$$\text{K}_2\text{CO}_3: 39.1 \cdot 2 + 12 + 16 \cdot 3 = 138.2u$$

$$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4: (14 + 1 \cdot 4) \cdot 2 + 32.1 + 16 \cdot 4 = 132.1u$$