



Chemistry - Symbol test paper 1

1. Write down the latin names and common names of the following $10 \times \frac{1}{2} = 5$

- a) Na
- b) Sn
- c) K
- d) Fe
- e) Cu
- f) Ag
- g) Au
- h) Pb
- i) Hg
- j) Sb

2. Find the atomicity of the following $10 \times \frac{1}{2} = 5$

- a) $2\text{H}_2\text{SO}_4$
- b) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- c) 2O
- d) O_2
- e) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- f) $100\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- g) 300Au
- h) 2MgO
- i) CO
- j) Co

3. Name the following $5 \times 1 = 5$

- a) Monoatomic element
- b) Triatomic compound
- c) Polyatomic element
- d) Triatomic element
- e) Diatomic compound

4. Name the followings $10 \times 1/2 = 5$

- a) He
- b) Ni
- c) Ne
- d) Ar
- e) F
- f) I
- g) Cr
- h) C
- i) Mn
- j) Mg

5. Find the molecular mass $10 \times 1/2 = 5$

- a) $2\text{H}_2\text{O}_2$
- b) 5HNO_3
- c) Na
- d) 2O
- e) O_2
- f) 2Mg
- g) 100Na
- h) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- i) $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- j) H_2