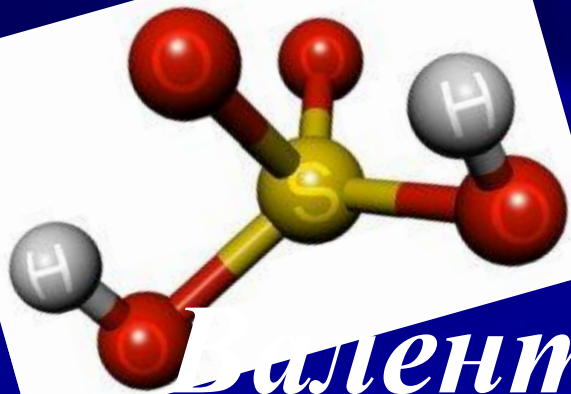


**“Валентність”**



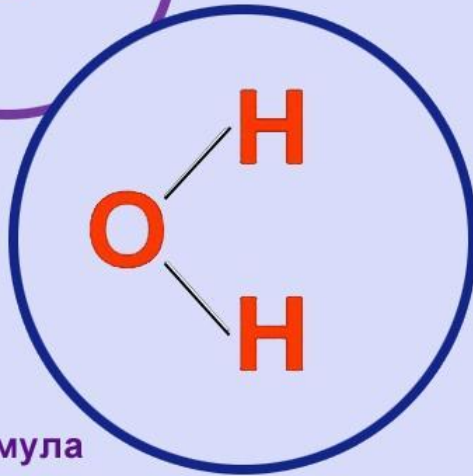
*Валентність хімічного  
елемента - це здатність  
його атомів приєднувати  
певне число атомів іншого  
хімічного елемента*





Молекулярная формула

Вода



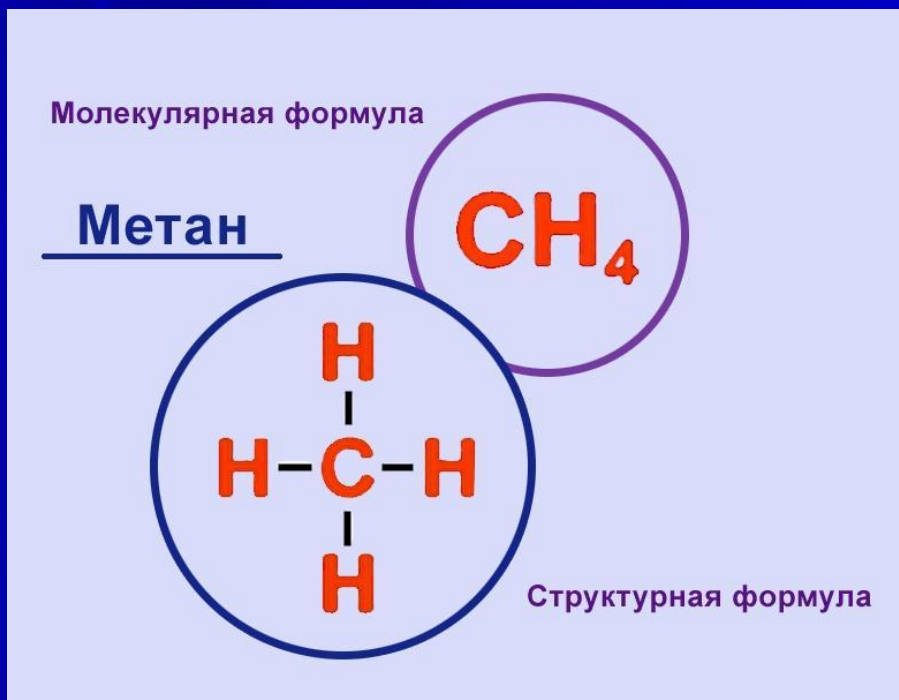
Структурная формула

Наприклад:

Один атом Оксигену у молекулі води приєднує 2 атоми Гідрогену. Це означає, що атом Оксигену має валентність II. Кожен атом Гідрогену має 1 зв'язок з атомом Оксигену. Тобто, атом Гідрогену має валентність I

# Перевір себе:

Яку валентність буде мати атом Карбону у молекулі метану ?



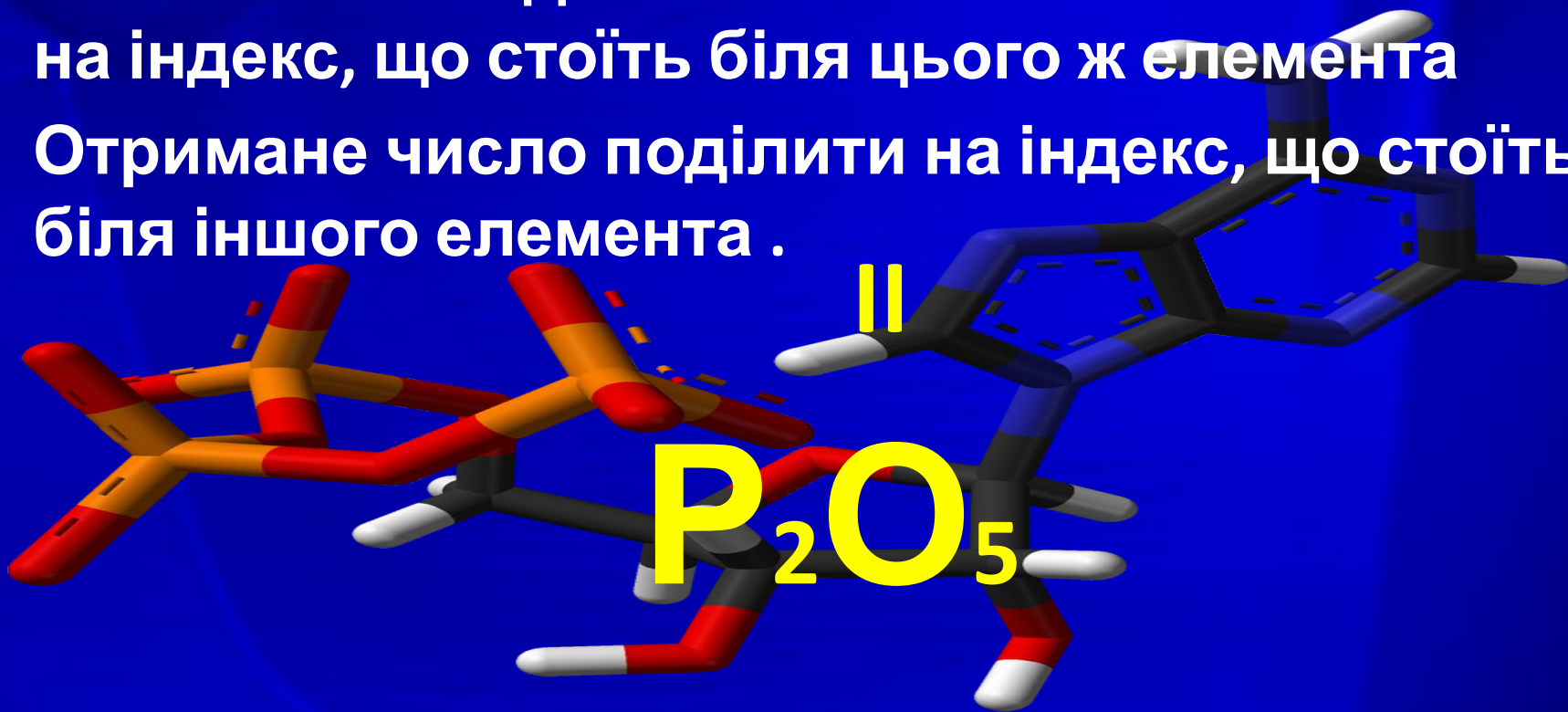
Відповідь:  
Валентність  
Карбону IV

# Визначення валентності хімічного елемента за положенням у періодичній системі хімічних елементів Д.І.Менделєєва

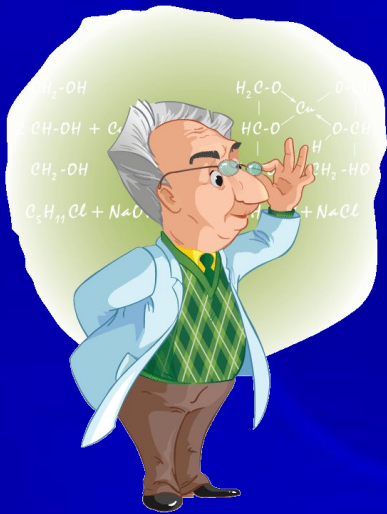
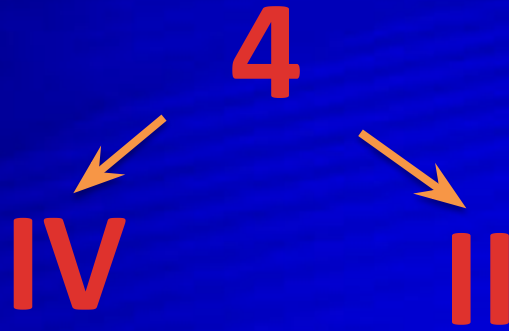
- Валентність Оксигену завжди дорівнює II
- Валентність Гідрогену завжди дорівнює I
- Валентність Флуору завжди дорівнює I
- Валентність елементів I-III групи головної підгрупи дорівнює номеру групи
- Валентність інших елементів є

# Визначення валентності у бінарних сполуках

- Знайти елемент з відомою валентністю
- Валентність відомого елемента помножити на індекс, що стоїть біля цього ж елемента
- Отримане число поділити на індекс, що стоїть біля іншого елемента.











# No1

|         | H             | S (II)                 | Cl (I)         |
|---------|---------------|------------------------|----------------|
| P (III) | $\text{PH}_3$ | $\text{P}_2\text{S}_3$ | $\text{PCl}_3$ |
| C (IV)  | $\text{CH}_4$ | $\text{CS}_2$          | $\text{CCl}_4$ |
| K       | $\text{KH}$   | $\text{K}_2\text{S}$   | $\text{KCl}$   |

**O**

**Ba**

**Na**

**S**

**K**

**Al**

**Li**

**Zn**

**Fe**

**Ca**

**S**

**Fe**

**Mg**

**K**

**Al**

**Ba**

**H**

**Na**



