

**Тести**  
**Хімічний зв'язок. Будова речовини.**

1. Вкажіть ряд в якому хімічні елементи розташовані в порядку зростання електронегативності:  
A) Li – Na – K  
B) I – Br – Cl  
C) N – P – As
2. Вкажіть формулу сполуки, в якій Манган проявляє ступінь окиснення + 6  
A)  $\text{KMnO}_4$   
B)  $\text{MnO}_2$   
C)  $\text{K}_2\text{MnO}_4$
3. Вкажіть формулу сполуки, в якій Хлор проявляє ступінь окиснення + 1  
A)  $\text{KClO}_3$   
B)  $\text{KClO}$   
C)  $\text{KCl}$
4. При горінні фосфору його ступінь окиснення  
A) не змінюється  
B) набуває позитивного значення  
C) набуває негативного значення
5. Неметалічні властивості в ряду P – S – Cl  
A) зростають  
B) спадають  
C) не змінюються
6. Металічні властивості в ряду Na – Mg – Al  
A) зростають  
B) спадають  
C) не змінюються
7. Вкажіть тип хімічного зв'язку в молекулі хлору  
A) ковалентний полярний  
B) ковалентний не полярний  
C) йонний
8. У молекулі гідроген сульфіді спільна електронна пара зміщена до  
A) Гідрогену  
B) Сульфуру
9. Йонний зв'язок існує за рахунок  
A) утворення спільної електронної пари  
B) сил електростатичного притягання йонів  
C) притягання вільних електронів і позитивно заряджених атомів
10. Вкажіть речовину, що має молекулярну кристалічну ґратку  
A) йод  
B) кухонна сіль  
C) графіт
11. Вкажіть речовину, що має атомну кристалічну ґратку

- A) сухий лід  
B) мідний купорос  
C) алмаз
12. Вкажіть сполуку з більш полярним хімічним зв'язком  
A)  $\text{HCl}$   
B)  $\text{HBr}$   
C)  $\text{HI}$
13. Складіть електронну та структурну формули молекули азоту. Скільки спільних електронних пар виникає при утворенні молекули  
A) 1  
B) 2  
C) 3
14. Вкажіть сполуку з ковалентним не полярним зв'язком  
A)  $\text{N}_2$   
B)  $\text{NO}_2$   
C)  $\text{NH}_3$
15. Вкажіть сполуку з ковалентним полярним зв'язком  
A)  $\text{Cl}_2$   
B)  $\text{NaCl}$   
C)  $\text{HCl}$
16. Вкажіть сполуку з йонним зв'язком  
A)  $\text{KCl}$   
B)  $\text{H}_2\text{S}$   
C)  $\text{PH}_3$
17. Який тип зв'язку в молекулі кисню  
A) йонний  
B) ковалентний полярний  
C) ковалентний не полярний
18. В якій сполуці ступінь окиснення Нітрогену не співпадає з валентністю  
A)  $\text{NH}_3$   
B)  $\text{N}_2$   
C)  $\text{N}_2\text{O}_3$
19. В якій сполуці Сульфур проявляє негативний ступінь окиснення  
A)  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
B)  $\text{SO}_2$   
C)  $\text{H}_2\text{S}$
20. В якій сполуці ступінь окиснення одного з елементів дорівнює нулю, а валентність двом  
A)  $\text{H}_2\text{O}$   
B)  $\text{O}_2$   
C)  $\text{MgO}$

Всі ці форми роботи активізують розумову та навчальну діяльність, стимулюють пізнавальну активність та підвищують загальну культуру учнів.