

Прізвище ім'я: \_\_\_\_\_

Клас: \_\_\_\_\_

Дата: \_\_\_\_\_

## Узагальнення знань із курсу хімії (блок I)

? Запитання №1 (з однією правильною відповіддю)

Визначте правильні твердження.

Протонне число Калію 19

Протонне число Натрію 23

Протонне число Калію 39

Протонне число Натрію 11

А) 2, 4

Б) 2, 3

В) 3, 4

Г) 1, 4

? Запитання №2 (з однією правильною відповіддю)

Укажіть протонне число хімічного елемента, в атомі якого на зовнішньому енергетичному рівні міститься 7 електронів.

А) 88

Б) 14

В) 35

Г) 7

? Запитання №3 (з однією правильною відповіддю)

Однакову кількість енергетичних рівнів мають атоми хімічних елементів із протонними числами:

А) 15 і 16

Б) 7 і 15

В) 8 і 16

Г) 15 і 33

? Запитання №4 (з однією правильною відповіддю)

Скільки електронів в атомі Оксигену:

А) 2

Б) 6

В) 8 Г) 16

? Запитання №5 (з однією правильною відповіддю)

Яка частинка містить більшу кількість електронів, ніж протонів?

 А) атом Алюмінію Б) атом Броду В) катіон Алюмінію Г) аніон Броду

? Запитання №6 (з однією правильною відповіддю)

Укажіть правильне твердження:

 А) Радіус атома Оксигену більший, ніж радіус атома Сульфору. Б) Як Оксиген, так і Сульфур утворює з Гідрогеном сполуку складу  $H_2E$  В) В атомах Оксигену й Сульфору однакова загальна кількість електронів. Г) Електронегативність Оксигену менша, ніж електронегативність Сульфору.

? Запитання №7 (з однією правильною відповіддю)

В атомі хімічного елемента 6 s-електронів і 11 p-електронів. Скільки електронів на його зовнішньому енергетичному рівні?

 А) 2 Б) 4 В) 5 Г) 7

? Запитання №8 (з однією правильною відповіддю)

Скільки електронів в аніоні  $S^{2-}$ ?

 А) 6 Б) 14 В) 18 Г) 20

Г) 2

? Запитання №9 (з однією правильною відповіддю)

Атоми хімічних елементів, утворюючи молекули, намагаються утворити стійку зовнішню оболонку, що містить

- А) шість електронів                       Б) три електрони  
 В) вісім електронів                       Г) чотири електрони

? Запитання №10 (з однією правильною відповіддю)

Визначте метал, який утворює з хлором сіль складу  $MeCl_3$

- А) Al     Б) Ca  
 В) Ag     Г) Cu

? Запитання №11 (з однією правильною відповіддю)

Графіт та алмаз складаються з одного й того самого елемента — Карбону, але мають кардинально різні фізичні властивості через різну будову кристалічних ґраток. Як називається це хімічне явище?

- А) Ізомерія                                       Б) Гомологія  
 В) Алотропія                                       Г) Дисоціація

? Запитання №12 (з однією правильною відповіддю)

Як змінюється радіус атомів хімічних елементів у Періодичній системі зліва направо вздовж одного періоду (наприклад, від Натрію до Клору)?

- А) Збільшується                               Б) Зменшується  
 В) Не змінюється                               Г) Спочатку зменшується,  
потім різко збільшується