Будова атома, 8 клас

Прізвище ім'я по батькові учня | Клас | Дата

Питання №1

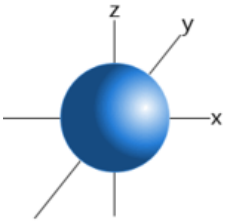
Позначте число електронів, що може міститися на s-підрівні електронної оболонки атомів

- А) 2
- Б) 3
- В) 6
- Г) 8

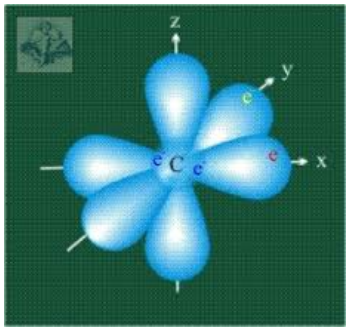
Питання №2

Позначте форму *p*-орбіталі

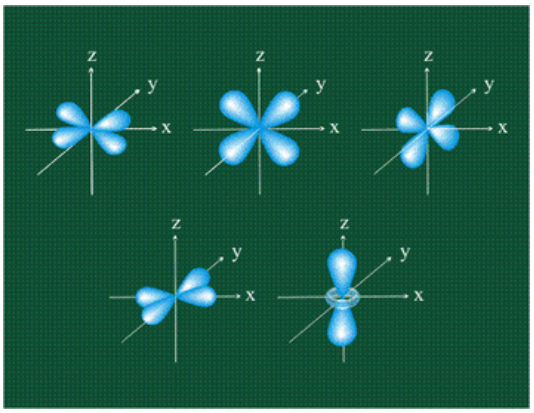
А)



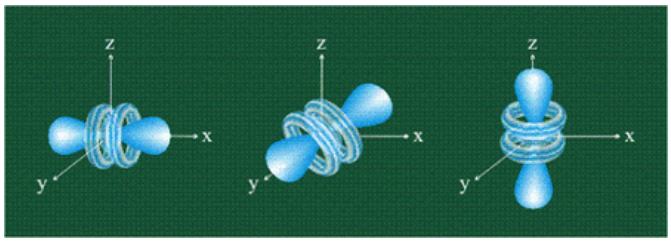
Б)



В)



Г)



Питання №3

Позначте назву родини простих речовин, яку утворюють елементи головної підгрупи сьомої групи Періодичної системи

- А) інертні гази
- Б) лужні метали
- В) галогени
- Г) лужноземельні метали

Питання №4

Установіть відповідність між назвами хімічних елементів і числом електронів на зовнішньому електронному рівні їх атомів

	Назва елемента
1)	Хлор
2)	Силіцій
3)	Цезій
4)	Нітроген

	Число електронів на зовнішньому електронному рівні
А)	1
Б)	7
В)	4
Г)	6
Д)	5

Вкажіть відповідність:

	А	Б	В	Г	Д
1					
2					
3					
4					

Питання №5

Визначте число протонів, електронів та нейтронів в атомах:

Частинки	**^{24}Mg**	**^{34}S**	**^{210}Pb**
Число протонів	__	__	__
Число нейтронів	__	__	___
Число електронів	__	__	__

Питання №6

Запишіть назви хімічних елементів, яким відповідають електронні конфігурації:

$1s^2 2S^2 2p^3$ - _____

$1s^2 2S^2 2p^6 3s^2 3p^6$ - _____

$1s^2 2S^2 2p^6 3s^2 3p^1$ - _____

$1s^2 2S^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ - _____

Питання №7

Вкажіть максимальне число електронів, які можуть перебувати на 3-ому енергетичному рівні:

- А) 2
- Б) 8
- В) 18
- Г) 32

Питання №8

Скільки підрівнів може бути на 2-ому енергетичному рівні:

- А) 2s
- Б) 2p
- В) 2s, 2p
- Г) 2d

Питання №9

Вкажіть назви хімічних елементів, що входять до природної родини лужних металів:

- А) Барій, Кальцій, Цинк
- Б) Натрій, Калій, Рубідій
- В) Літій, Натрій, Берилій
- Г) Натрій, Магній, Алюміній

Питання №10

Хто із вчених хіміків розподілив подібні елементи на тріади:

- А) Дж.Ньюлендс
- Б) В. Деберейнер
- В) Л. Мейєр
- Г) Д. І. Менделєєв

Питання №11

Хто був автором найбільш вдалої спроби класифікації хімічних елементів, що розмістив за зростанням відносних атомних мас, а це стало передумовою відкриття передічного закону Д.І.Менделєєвим:

- А) В. Деберейнер
- Б) Дж. Юленс
- В) А.-Л. Лавуазьє
- Г) Л. Мейєр

Питання №12

Вкажіть кількість енергетичних рівнів хімічного елемента, у якого порядковий номер - 15

- А) 2
- Б) 3
- В) 4
- Г) 5