

Діагностична робота. Хімія 11 клас

1. Кількість електронів на зовнішньому енергетичному рівні у атома Карбону:

- А) 3; Б) 6; В) 4; Г) 2

2. Укажіть формулу сульфур (VI) оксиду :

- А) SO_2 ; Б) H_2S ; В) Na_2S ; Г) SO_3

3. Окисні властивості неметалів у межах 2 періоду:

- А) зростають; Б) зменшуються;
В) залишаються без змін; Г) спочатку зростають а потім зменшуються

4. Мінімальний і максимальний ступені окиснення атома Фосфору:

- А) -3 і +5; Б) +3 і +5; В) -3 і +3; Г) -3 і +4

5. Вибіркове поглинання речовин з газового чи рідкого середовища поверхню твердого тіла це:

- А) індукція; Б) адсорбція; В) сублімація; Г) регенерація

6. У якому рядку наведено лише символи неметалічних елементів:

- А) Ca, C, Cl; Б) Si, C, S; В) N, Na, H; Г) K, Ca, C

7. Установіть відповідність між формулою (символом) і назвою речовини (хімічного елемента):

1. O А) карбон (II) оксид
2. O_2 Б) Оксиген
3. CO В) кисень
4. C Г) карбон(IV) оксид
 Д) Карбон

	А	Б	В	Г	Д
1					
2					
3					
4					

8. Установіть відповідність між формулою речовини і масовою часткою Оксигену:

1. CO А) 0,72
2. CO_2 Б) 0,57
3. NO В) 0,69
4. NO_2 Г) 0,83
 Д) 0,46

	А	Б	В	Г	Д
1					
2					
3					
4					

9. Установіть послідовність зростання кількості електронів у атомах на зовнішньому енергетичному рівні:

- А) Хлор
- Б) Нітроген
- В) Карбон
- Г) Сульфур

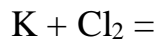
	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

10. Установіть послідовність хімічних реакцій:

- А) SO_3
- Б) SO_2
- В) S
- Г) H_2SO_4

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

11. Напишіть рівняння реакцій, складіть електронний баланс, укажіть окисник і відновник:



12. Карбон (IV) оксид об'ємом 2,24 л пропустили через розчин, що містив натрій гідроксид масою 20 г. Яка маса середньої солі утворилась?