

ТЕМА: Контрольна робота

Варіант № 2

1. В який ряд формул увійшли формули простих речовин неметалів:

а) $MgCl_2$, O_2 , P , NH_3 ; б) K_2SiO_3 , CaC_2 , Mg , H_2O .

2. Вкажіть забарвлення фенолфталеїну в розчині хлоридної кислоти:

а) синій; б) малиновий; в) безбарвний.

3. Вкажіть порядкові номери елементів, що належать до однієї підгрупи: 14, 32, 22

а) 14 і 32; б) 14 і 22; в) 22 і 32.

4. Назвіть речовину. За звичайних умов безбарвний газ, без запаху, не отруйний, є окисником, має високу реакційну здатність:

а) озон; б) кисень; в) азот; г) аміак.

5. Укажіть реагент, яким можна скористатися для того, щоб виявити амоній хлорид:

а) натрій гідроксид; б) водень хлорид; в) натрій нітрат; г) ферум (III) хлорид.

6. У будові атомів елементів з порядковими номерами №3 і №9 спільними є:

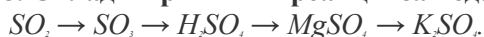
а) заряд ядра; б) кількість електронів; в) кількість енергетичних рівнів.

Відповідь підтвердити схемами будови атомів цих елементів

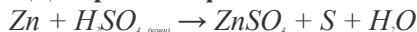
Назва речовини	Хімічна формула
А. карбонат (IV) оксид	1. NO
Б. нітроген (II) оксид	2. CO_2
В. сульфур (VI) оксид	3. SO_3
Г. фосфор (V) оксид	4. P_2O_5
	5. NO_2

7. Установіть відповідність між назвою речовини та хімічною формулою:

8. Складіть рівняння реакцій за поданою схемою:



9. Доберіть коефіцієнти методом електронного балансу:



10. При взаємодії сірки масою 144 г з воднем було одержано водень сульфід об'ємом 75,6 л (н.у.). Обчисліть масову частку виходу продукту реакції від теоретично можливого.