

Узагальнюючий контроль знань

Тема. Неорганічні речовини і їхні властивості

Варіант II

1. Вкажіть лужний метал:

- а) Ba
- б) Be
- в) Cu
- г) Fr

2. Яке мінеральне добриво є комбінованим?

- а) Натрієва селітра
- б) нітроамофоска
- в) простий суперфосфат
- г) подвійний суперфосфат

3. Вкажіть сполуку, яка дає якісну реакцію на карбонат-іон:

- а) HCl
- б) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- в) MgCl_2
- г) Na_2SO_3

4. Вкажіть сполуку, яка утворюється при взаємодії калію з водою:

- а) K_2O_2
- б) KH
- в) KOH
- г) K_2O

5. Вкажіть речовину, яка може реагувати з кальцієм:

- а) K_2O
- б) S
- в) NaOH
- г) SO_3

6. Укажіть колір лакмусу у розчині натрій гідроксиду:

- а) жовтий
- б) малиновий

- в) синій
- г) червоний

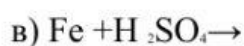
7. Установіть відповідність між йоном та явищем, що супроводжує якісну реакцію:

- | | |
|------------------------|--|
| 1. Ag^+ | а) утворення бурого осаду |
| 2. Fe^{3+} | б) виділення газу |
| 3. SiO_3^{2-} | в) утворення білого драглистого осаду |
| 4. CO_3^{2-} | г) утворення білого «сирнистого» осаду |
| | д) поява запаху |

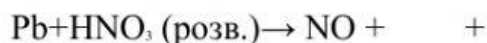
8. Встановіть генетичну послідовність сполук:

- а) Cu
- б) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- в) CuO
- г) CuCl_2

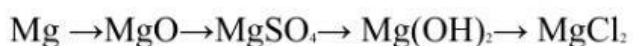
9. Дописати рівняння реакцій:



10. Дописати рівняння реакції, розставити коефіцієнти методом електронного балансу, визначити окисник, відновник, процеси окиснення і відновлення:



11. Запишіть рівняння реакцій за схемою, назвіть речовини в схемі реакцій:



12. Обчисліть об'єм газу (н.у) , що виділиться, якщо амоній сульфат масою 33 г змішати з натрій гідроксидом масою 16 г та нагріти.