

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

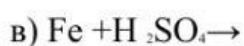
7. Установіть відповідність між йоном та явищем, що супроводжує якісну реакцію:

- | | |
|------------------------|--|
| 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 |

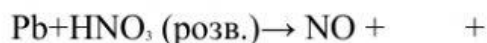
8. Встановіть генетичну послідовність сполук:

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

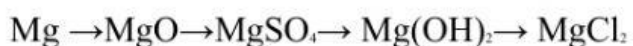
9. Дописати рівняння реакцій:



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.