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) $Cu(OH)_2$

в) $MgCl_2$

г) $Na_2 SO_3$

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

LIVEWORKSHEETS

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) $Cu(OH)_2$

в) CuO

г) $CuCl_2$

9. Дописати рівняння реакцій:

а) $NaOH + CO_2 \rightarrow$

б) $Al + KOH + H_2O \rightarrow$

в) $Fe + H_2SO_4 \rightarrow$

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

$Pb + HNO_3$ (розв.) $\rightarrow NO +$ +

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

$Mg \rightarrow MgO \rightarrow MgSO_4 \rightarrow Mg(OH)_2 \rightarrow MgCl_2$

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS