Підготовка до контрольної роботи.

В четвер 19.05.22 ви отримаєте завдання з підсумкової контрольної роботи по темі « Металічні елементи та їх сполуки».

Пропоную тренувальну роботу за темою. Відповіді надсилати не потрібно!

• завдання 1, 2, 3, 4— тестові, кожне завдання оцінюється в 0,5 бали,

• 5,6--- по 1 балу, у сумі перші шість завдань дають 4 бали;

• завдання 7, 8 оцінюються по 2 бали, разом за вісім правильно виконаних завдань учень отримує 8 балів;

• завдання 9 пропонується виконувати учням, які претендують на оцінку 11 балів, оцінюється в 3 бали.

Отже, максимальна оцінка за правильно виконану роботу становить 11 балів.

Варіант ІІІ

1. З водою за звичайних умов реагують метали:

а) побічних підгруп I-III груп;

б) головних підгруп I—II груп;

в) побічної підгрупи VIII групи.

2. Для вповільнення корозії використовують:

а) покриття активного металу менш активним;

б) покриття неметалу металом;

в) покриття металу іншим металом з такою ж активністю.

3. До легких металів належать:

а) Li, Na, Al;

б) Fe, Cu, Ag;

в) Zn, Pb, Au.

4. Укажіть неможливу реакцію:

а) CuSO4 + Zn

б) Zn (NO3)2 + Ni

в) PbCl2+ Zn

5. Укажіть відновник у реакції: 2Fe + 3Br2 → 2FeBr3

а) Fe3+;

б) Br2;

в) Fe.

6. У результаті реакції кальцію масою 2 г з надлишком води виділився водень об’ємом:

а) 2,24 л;

б) 1,12 л;

в) 1,24 л.

7. Запишіть рівняння реакцій, з допомогою яких можна здійснити перетворення:

CaCO3→CaO→Ca(OH)2→CaCO3

↓

Ca

Перше рівняння розберіть як ОВР.

8. Допишіть рівняння можливих реакцій:

1) ZnCl2 + Cu

3) Al + S

2) Na + H2O

4) Fe + Mg (NO3)2

9. На одновалентний метал масою 5,85 г подіяли надлишком води. Виділився газ об’ємом 1,68 л (н. у.). Визначте метал.

**Домашнє завдання:**

Повторити матеріал про властивості металічних елементів та їхніх сполук.