

## Куленко Олена Анатоліївна

### Тести до першого лабораторно-практичного заняття

1. Для лабораторних дослідів видані:

- 1) олія;
- 2) ошурки заліза;
- 3) мідний купорос.

Яка з названих речовин добре розчиняється у воді?

2. Зануримо скіпку в розчини кислот:

- 1) сульфатної (VI);
- 2) оцтової;
- 3) лимонної.

В якій кислоті вона чорніє, відбувається хімічна реакція з деревиною.

3. Серед наведених рівнянь хімічних реакцій укажіть реакцію нейтралізації:

- 1)  $\text{Mg} + 2 \text{HCl} \longrightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$
- 2)  $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
- 3)  $\text{NaOH} + \text{HCl} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

4. На підставі життєвих спостережень зробіть висновок, яка із зазначених речовин добре проводить тепло:

- 1) скло;
- 2) дерево;
- 3) мідь.

5. Укажіть основний оксид серед таких речовин:

- 1) хлорид міді;
- 2) оксид азоту (V);
- 3) оксид кальцію.

6. Змішуючи попарно такі розчини в пробірках:

- 1) хлорид калію і нітрат кальцію;
- 2) карбонат натрію і хлороводнева кислота;
- 3) сульфат міді і гідроксид натрію.

В якому випадку не проходить хімічна реакція.

7. Укажіть чисту речовину:

- 1) морська вода;
- 2) свинець;
- 3) мінеральна вода.

8. Укажіть основний оксид:

- 1) оксид заліза (II);
- 2) оксид сірки (VI);
- 3) оксид вуглецю (IV).

9. У якому разі відбуватиметься реакція з утворенням осаду:

- 1) гідроксид натрію і нітратна кислота;
- 2) нітрат срібла і хлороводнева кислота;
- 3) карбонат кальцію і хлороводнева кислота.

10. Укажіть хімічні явища:

- 1) утворення інею;

- 2) кування заліза;
  - 3) прокисання молока; розклад малахіту.
11. Серед поданих кислот укажіть безкисневу:
- 1) сульфідна;
  - 2) бромоводнева;
  - 3) нітратна.
12. У якому випадку відбуватиметься реакція з утворенням води:
- 1) сульфатна кислота і хлорид барію;
  - 2) гідроксид натрію і хлорид міді;
  - 3) сульфатна кислота і гідроксид натрію.
13. Укажіть складну речовину:
- 1) алмаз;
  - 2) вуглекислий газ;
  - 3) залізо.
14. У трьох закритих посудинах без етикеток містяться кислоти:
- 1) оцтова;
  - 2) хлороводнева;
  - 3) сульфатна.
- Яка з них димить?
15. У яких випадках в результаті реакції утворюватиметься газ:
- 1) хлорид амонію і гідроксид натрію;
  - 2) хлорид нікелю і нітрат срібла;
  - 3) сульфат цинку і гідроксид калію.
16. Укажіть просту речовину:
- 2) вуглець;
  - 3) сульфат заліза;
  - 4) цукор.
17. Укажіть кислоту серед речовин, формули яких:
- 2)  $\text{NaCl}$ ;
  - 3)  $\text{SO}_3$ ;
  - 4)  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .
18. У якому разі відбуватиметься реакція до кінця:
- 1) гідроксид натрію і хлорид заліза (III);
  - 2) хлорид натрію і нітрат калію;
  - 3) нітрат калію і сульфат міді.
19. Яка з наведених кількостей вуглецю не може входити до складу будь-якої молекули:
- 1) 6 в.о.;
  - 2) 36 в.о.;
  - 3) 24 в.о.
20. Який з цих металів здатний витіснити водень із кислот:
- 1) магній;
  - 2) мідь;
  - 3) срібло.
21. У якому разі реакція не відбуватиметься до кінця:
- 1) нітрат барію і карбонат натрію;

- 2) фосфат калію і хлорид барію;
- 3) сульфат калію і азотна кислота.

22. Серед перелічених хімічних елементів укажіть метал:

- 1) алмаз;
- 2) залізо;
- 3) сірка.

23. У пробірки з розчином соляної кислоти вкинули кусочки:

- 1) цинку;
- 2) міді;
- 3) заліза.

У якій пробірці не спостерігається ніякі зміни.

24. Укажіть реакцію яка відбуватиметься у водному розчині з утворенням осаду:

- 1)  $\text{NaCl} + \text{NH}_4\text{OH} \longrightarrow$
- 2)  $\text{MgBr}_2 + \text{AgNO}_3 \longrightarrow$
- 3)  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{KCl} \longrightarrow$

25. Якою з наведених назв одночасно позначається хімічний елемент і проста речовина:

- 1) вугілля;
- 2) вуглець;
- 3) озон.

26. Який з наведених неметалів чотиривалентний:

- 1) вуглець;
- 2) кисень;
- 3) азот.

27. Яка з реакцій у водних розчинах відбувається з утворенням слабкої кислоти:

- 1)  $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
- 2)  $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$
- 3)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$