

**Демонстраційний варіант
діагностичної перевірки роботи хімії
для учнів 11-х класів(базовий рівень)**

Прізвище: _____

Ім'я: _____

По батькові: _____

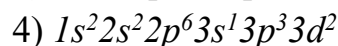
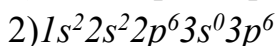
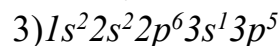
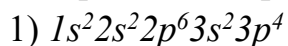
Клас: _____

Назва організації освіти

I варіант

Частина А. До кожного завдання (А1-А10) дано варіанти відповідей, серед яких один правильний. Номер правильної відповіді обведіть.

А1. Електронній конфігурації сірки в збудженому стані відповідає:



А2. У ряду Be-Mg-Ca металеві властивості:

1) посилюються;

3) спочатку посилюються, потім слабшають;

2) слабшають;

4) спочатку слабшають, потім посилюються.

А3. Ковалентний неполярний зв'язок характерний для:



А4. Кристалічна ґратка хлориду натрію:

1) атомна;

3) йонна;

2) металічна;

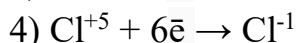
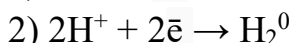
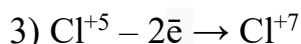
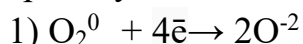
4) молекулярна.

А5. В окисно-відновних реакціях іон K^+ може:

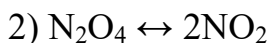
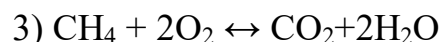
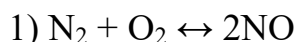
1) окислюватися; 3) і відновлюватися, і окислюватися;

2) відновлюватися; 4) немає правильної відповіді.

А6. Процесу окислення відповідає схема:



А7. Підвищення тиску призведе до зміщення рівноваги в бік прямої реакції
схема, якої:



А8. Маса нітрату цинку, що міститься в 300 мл 0,5М розчину, становить:

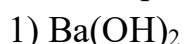
1) 71,75 г

2) 28,35 г

3) 19,05 г

4) 56,7 г

А9. Менше 7 рН водного розчину:



А10. При електролізі водного розчину хлориду кальцію на катоді утворюється:



Частина В. Завдання на відповідність. У відповіді запишіть послідовність цифр або букв.

В1. Установіть відповідність між видами хімічного зв'язку і речовинами:

Вид хімічного зв'язку	Формули речовин
1. Йонний	А. FeO
2. Металічний	Б. O ₃
3. Ковалентний полярний	В. Cu
4. Ковалентний неполярний	Г. CO ₂

А	Б	В	Г

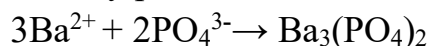
В2. Установіть відповідність між реагентами і продуктами реакції:

Реагенти	Продукти реакції
1. SO ₃ + H ₂ O →	А. K ₂ SO ₄ + H ₂ O
2. SO ₃ + KOH →	Б. K ₂ SO ₄
3. SO ₃ + 2KOH →	В. H ₂ SO ₄
4. SO ₃ + K ₂ O →	Г. KHSO ₄
	Д. K ₂ SO ₃

1	2	3	4

Частина С.

С1. Складіть молекулярне та повне йонне рівняння хімічної реакції, що відповідає скороченому йонному рівнянню:



С2. Обчисліть масу технічного алюмінію (масова частка домішок становить 2%), яку потрібно використати для алюмотермічного відновлення хрому з оксиду хрому (III) масою 38 г.

<i>Дано:</i>	<i>Рішення:</i>
<i>Знайти:</i>	<i>Відповідь:</i>