

Вариант № 1

1. Написать схемы электролиза растворов хлорида хрома (III), хлорида натрия и расплава иодида цинка.
2. Установите соответствие между металлом и способом его электролитического получения

Металл	Способ электролиза
А) натрий	1) водного раствора солей
Б) алюминий	2) водного раствора гидроксида
В) серебро	3) расплава поваренной соли
Г) медь	4) расплавленного оксида
	5) раствора оксида в расплавленном криолите
	6) расплавленного нитрата

3. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом, который образуется на катоде в результате электролиза его раствора (для этого нужно во вторую колонку к вопросу передвинуть цифру, соответствующую правильному ответу :

Формула вещества	Продукт электролиза
А) CuSO ₄	1) водород
Б) K ₂ SO ₄	2) серебро
В) AgNO ₃	3) медь
Г) CuBr ₂	4) гидроксид калия
	5) кислород
	6) оксид серы (IV)

4. Медный купорос массой 100 г растворили в воде и провели электролиз до обесцвечивания раствора. Объем (в л, н.у.) собранного газа равен:

Вариант № 2

1. Написать схемы электролиза растворов хлорида кальция, хлорида железа (II) и расплава хлорида железа (II).
2. Установите соответствие между металлом и способом его электролитического получения

Металл	Способ электролиза
А) натрий	1) водного раствора солей
Б) алюминий	2) водного раствора гидроксида
В) серебро	3) расплава поваренной соли
Г) медь	4) расплавленного оксида
	5) раствора оксида в расплавленном криолите
	6) расплавленного нитрата

3. Установите соответствие между формулой вещества и продуктом, который образуется на аноде в результате электролиза его раствора (для этого нужно во вторую колонку к вопросу передвинуть цифру, соответствующую правильному ответу :

Формула вещества	Продукт электролиза
А) CuSO ₄	1) фтор
Б) KCl	2) бром
В) AgF	3) хлор
Г) CuBr ₂	4) хлороводород
	5) кислород
	6) оксид серы (IV)

4. Хлорид меди (II) массой 135 г растворили в воде и провели электролиз до обесцвечивания раствора. Объем (в л, н.у.) собранного газа равен: