Лови помилку:

а) $BaO + H_2O \rightarrow BaOH$

б) $BaO + HNO_3 \rightarrow Ba(NO_3)_2 + BaO$

в) $3Ba(OH)_2 + Al_2(SO_4)_3 \rightarrow 3BaSO_4 + 3Al(OH)_3$

г) $Zn + Hg(NO_3)_2 \rightarrow Zn(NO_2)_2 + Hg$

Складіть рівняння реакцій:

1.До складу антацидних (проти печії) лікарських препаратів «Маалокс» і «Алмагель» входять магній гідроксид і алюміній гідроксид. Складіть рівняння реакцій цих сполук із хлоридною кислотою – головною складовою шлункового соку.
2.Причиною появи «блукаючих вогників»,які інколи можна спостерігати на болотах,є сполуки Фосфору та Гідрогену,що утворюються в процесі гниття органічних речовин і самозаймаються на повітрі. Складіть рівняння реакції взаємодії фосфору з воднем

3. Першим газовану воду отримав Джозеф Прістлі. Саме він виявив, що вода, через яку пропустили вуглекислий газ, стала приємною на смак і краще втамовує спрагу. Кожного разу, відкорковуючи пляшку з газованою водою, ми користуємося результатами цього відкриття. Напишіть рівняння реакцій, які відбуваються при пропусканні вуглекислого газу крізь воду (при цьому утворюється карбонатна кислота – H2CO3) та при відкорковуванні пляшки з газованою водою (карбонатна кислота при цьому розкладається на вуглекислий газ і воду)

4. Буденне та звичне явище запалювання сірника являє собою сукупність хімічних реакцій. Перш ніж загориться деревина, спалахує головка сірника, до складу якої входить сірка. Горять також частинки червоного фосфору, який міститься в обмазці, нанесеній на бокові частини 54 коробки. Для того, щоб сірка й червоний фосфор загорілися при тій температурі, яка утворюється в результаті тертя, необхідне додаткове надходження кисню. Його забезпечує розкладання бертолетової солі KClO3, яка також входить до складу сірників. Напишіть рівняння реакції розкладання бертолетової солі, що відбуваються при запалюванні сірника.

Складіть слово:

Схема реакції	Реакції сполучення	Реакції обміну	Реакції заміщення	Реакції розкладу
$CuSO_4 + 2NaOH = Cu(OH)_2 + Na_2SO_4$	**а**	**мо**	**п**	**р**
$2HCl + Ca = CaCl_2 + H_2$	**н**	**к**	**д**	**ш**
$2SO_2 + O_2 \leftrightarrow 2SO_3$	**л**	**щ**	**ф**	**т**
$CaCO_3 = CaO + CO_2$	**м**	**н**	**с**	**ці**
$KOH + HCl \rightarrow KCl + H_2O$;	**ц**	**о**	**б**	**с**

Схема реакції	**Обмін**	**Сполучення**	**Розклад**	**Заміщення**
$Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$	**Е**	**М**	**Р**	**Н**
$NaOH + HNO_3 \rightarrow NaNO_3 + H_2O$	**РО**	**К**	**І**	**А**
$Fe(OH)_2 \rightarrow FeO + H_2O$	**Т**	**Н**	**ЗУ**	**С**
$Ca + CuSO_4 \rightarrow CaSO_4 + Cu$	**И**	**Р**	**М**	**НИ**
$Na + O_2 \rightarrow Na_2O$	**КИ**	**О**	**І**	**Д**

Додаткові завдання:

1.Вправа ***«Ланцюжок»***

$$\mathbf{Mg \rightarrow MgO \rightarrow MgCO_3 \rightarrow CO_2}$$

$2Mg + O_2 = 2MgO$

$MgO + CO_2 = MgCO_3$

$MgCO_3 = MgO + CO_2$

2. Вправа ***«Вирішуй сам»***

Дано речовини: ***магній, залізо, купрум (II) сульфат, натрій гідроксид, хлоридна кислота, фенолфталеїн, свіже осаджений купрум (II) гідроксид.*** Запропонуйте реакції сполучення, розкладу, заміщення і обміну, які можливі між даними речовинами.

Задачі:

1.Обчисліть об'єм вуглекислого газу (н. у.), що виділився під час взаємодії кальцій карбонату кількістю речовини 0,15 моль із хлоридною кислотою.

2. Обчисліть масу сульфатної кислоти, яку витратили на розчинення магнію масою 1,6 г.

Інструкція до виконання дослідів

Дослід 1 Налийте в пробірку декілька мл розчину мідного купоросу, додайте декілька краплин розчину натрію гідроксиду

Дослід 2 Налийте в пробірку декілька мл розчину ферум сульфату, додайте декілька краплин розчину натрію гідроксиду

Дослід 3 На дно пробірки насипте порошок крейди, додайте декілька мл. розчину нітратної кислоти

Дослід 4 Налийте в пробірку декілька мл розчину нітратної кислоти і додайте гранули магнію

Інструкція до виконання дослідів

Дослід 1 Налийте в пробірку декілька мл розчину мідного купоросу, додайте декілька краплин розчину натрію гідроксиду

Дослід 2 Налийте в пробірку декілька мл розчину ферум сульфату, додайте декілька краплин розчину натрію гідроксиду

Дослід 3 На дно пробірки насипте порошок крейди, додайте декілька мл. розчину нітратної кислоти

Дослід 4 Налийте в пробірку декілька мл розчину нітратної кислоти і додайте гранули магнію

Самооцінювання

Вікторина (2)	**Практикум**		**Виправ помилку** (3)	**Завдання склади рівняння реакції** (2)	**Склади слово** (1)	Закінчи речення (1)	**Примітки:**
	Виконання дослідів (2)	Склав рівняння реакції (2)					Доповнював (1) Виконав додаткові завдання (2)
Інтерактивний аркуш							

Самооцінювання

Вікторина (2)	**Практикум**		**Виправ помилку** (3)	**Завдання склади рівняння реакції** (2)	**Склади слово** (1)	Закінчи речення (1)	**Примітки:**
	Виконання дослідів (2)	Склав рівняння реакції (2)					Доповнював (1) Виконав додаткові завдання (2)
Інтерактивний аркуш							

Самооцінювання

Вікторина (2)	**Практикум**		**Виправ помилку** (3)	**Завдання склади рівняння реакції** (2)	**Склади слово** (1)	Закінчи речення (1)	**Примітки:**
	Виконання дослідів (2)	Склав рівняння реакції (2)					Доповнював (1) Виконав додаткові завдання (2)
Інтерактивний аркуш							

Самооцінювання

Вікторина (2)	**Практикум**		**Виправ помилку** (3)	**Завдання склади рівняння реакції** (2)	**Склади слово** (1)	Закінчи речення (1)	**Примітки:**
	Виконання дослідів (2)	Склав рівняння реакції (2)					Доповнював (1) Виконав додаткові завдання (2)
Інтерактивний аркуш							

Самооцінювання

Вікторина (2)	**Практикум**		**Виправ помилку** (3)	**Завдання склади рівняння реакції** (2)	**Склади слово** (1)	Закінчи речення (1)	**Примітки:**
	Виконання дослідів (2)	Склав рівняння реакції (2)					Доповнював (1) Виконав додаткові завдання (2)
Інтерактивний аркуш							

Самооцінювання

Вікторина (2)	**Практикум**		**Виправ помилку** (3)	**Завдання склади рівняння реакції** (2)	**Склади слово** (1)	Закінчи речення (1)	**Примітки:**
	Виконання дослідів (2)	Склав рівняння реакції (2)					Доповнював (1) Виконав додаткові завдання (2)
Інтерактивний аркуш							

Самооцінювання

Вікторина (2)	**Практикум**		**Виправ помилку** (3)	**Завдання склади рівняння реакції** (2)	**Склади слово** (1)	Закінчи речення (1)	**Примітки:**
	Виконання дослідів (2)	Склав рівняння реакції (2)					Доповнював (1) Виконав додаткові завдання (2)
Інтерактивний аркуш							