

ВАРІАНТ № 1	ВАРІАНТ № 2	ВАРІАНТ № 3
1. Випишіть окремо формули оксидів, основ, кислот та солей. Дайте їм назви -2 бала		
NaOH, H ₂ SO ₄ , K ₂ O, Li ₂ CO ₃ , Cu(OH) ₂ , HNO ₃ , Fe ₂ O ₃ , AlCl ₃	H ₃ PO ₄ , CO ₂ , Na ₂ SiO ₃ , Na ₂ O, Fe(OH) ₃ , H ₂ CO ₃ , ZnCl ₂ , Mg(OH) ₂	LiOH, CaO, H ₂ SiO ₃ , PbO, FeCl ₃ , CaSO ₃ , Ba(OH) ₂ , HPO ₃
2. Допишіть рівняння реакцій. Вкажіть <u>тип хімічних реакцій</u>, дайте <u>назви продуктам реакцій</u> - 3 бала		
а. Ba(OH) ₂ + HCl → б. CaCO ₃ → в. Al + ZnSO ₄ →	а. P ₂ O ₅ + H ₂ O → б. Cr(OH) ₃ → в. H ₂ SO ₄ + NaOH →	а. CuO + HCl → б. SO ₃ + H ₂ O → в. NaOH + H ₂ SO ₃ →
3. Напишіть рівняння реакцій, що лежать в основі схеми -2 бала		
P → P ₂ O ₅ → H ₃ PO ₄ → Ba ₃ (PO ₄) ₂ → Ba(NO ₃) ₂	Al → Al(NO ₃) ₃ → Al(OH) ₃ → Al ₂ O ₃ → AlCl ₃	BaO → Ba(OH) ₂ → Ba(NO ₃) ₂ → Ba ₃ (PO ₄) ₂ ↳ Fe(OH) ₃
4. Задача – 3 бала		
На натрій карбонат Na ₂ CO ₃ масою 53 г подіяли хлоридною кислотою. Який об'єм вуглекислого газу CO ₂ виділився?	Барий гідроксид Ba(OH) ₂ масою 34,2 г повністю нейтралізували нітратною кислотою HNO ₃ . Яка маса нітратної кислоти витратилась?	Розклали алюміній гідроксид Al(OH) ₃ масою 15,6. Яка маса оксиду алюмінію Al ₂ O ₃ утворилась?
5. Теоретичне запитання – 1 бал		

Які речовини називаються оксидами?
Наведіть два приклада кислотних
оксидів.

Які речовини називаються основами?
Наведіть 2 приклада лугів.

Які речовини називаються кислотами?
Наведіть два приклада двоосновних
кислот.