ПЕРЕВІРОЧНА РОБОТА З ТЕМИ «ОСНОВНІ КЛАСИ НЕОРГАНІЧНИХ СПОЛУК» 8 КЛАС

ВАРІАНТ № 1	**ВАРІАНТ № 2**	**ВАРІАНТ № 3**
1.Випишіть окремо формули оксидів, основ, кислот та солей. Дайте їм назви -2 бала		
$NaOH$, H_2SO_4, K_2O, Li_2CO_3, $Cu(OH)_2$, HNO_3, Fe_2O_3, $AlCl_3$	H_3PO_4, CO_2, Na_2SiO_3, Na_2O, $Fe(OH)_3$, H_2CO_3, $ZnCl_2$, $Mg(OH)_2$	$LiOH$, CaO, H_2SiO_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. $Ba(OH)_2 + HCl \rightarrow$ б. $CaCO_3 \rightarrow$ в. $Al + ZnSO_4 \rightarrow$	а.$P_2O_5 + H_2O \rightarrow$ б. $Cr(OH)_3 \rightarrow$ в. $H_2SO_4 + NaOH \rightarrow$	а. $CuO + HCI \rightarrow$ б.$SO_3 + H_2O \rightarrow$ в. $NaOH + H_2SO_3 \rightarrow$
3. Напишіть рівняння реакцій, що лежать в основі схеми -2 бала		
$P \rightarrow P_2O_5 \rightarrow H_3PO_4 \rightarrow Ba_3(PO_4)_2 \rightarrow Ba(NO_3)_2$	$Al \rightarrow Al(NO_3)_3 \rightarrow Al(OH)_3 \rightarrow Al_2O_3 \rightarrow AlCl_3$	$BaO \rightarrow Ba(OH)_2 \rightarrow Ba(NO_3)_2 \rightarrow Ba_3(PO_4)_2$ $\llcorner > Fe(OH)_3$
4. Задача – 3 бала		
На натрій карбонат Na_2CO_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_2O_3 утворилась?
5. Теоретичне запитання – 1 бал		

Які речовини називаються оксидами? Навидіть два приклада кислотних оксидів.	Які речовини називаються основами? Наведіть 2 приклада лугів.	Які речовини називаються кислотами? Наведіть два приклада двохосновних кислот.