# Даны формулы веществ. Выпишите отдельно оксиды, основания, кислоты и соли. Назовите вещества.

$NaOH$; $Na_2O$; $HNO_3$; $Na_2CO_3$; $Ca(OH)_2$; $CO_2$ ; $H_2SiO_3$; $Al(OH)_3$; $Na_2SO_4$; $H_2SO_3$; $Al_2(SO_4)_3$; $HCl$; $Al_2O_3$; $H_2S$; $CaO$; $H_2SO_4$; $KOH$; $H_2CO_3$; $Mg(OH)_2$; $Hg(NO_3)_2$; $SO_2$; $NaCl$; $HBr$; $ZnO$; $H_3PO_4$

# Оксиды $ЭлО^{-2}$

$Na_2O$ - оксид натрия

$CO_2$ - оксид углерода(IV)

$Al_2O_3$- оксид алюминия

CaO - оксид кальция

$SO_2$ – оксид серы(IV)

ZnO – оксид цинка

# Основания $Me(OH^{-1})$

$NaOH$ – гидроксид натрия

$Ca(OH)_2$ – гидроксид кальция

$Al(OH)_3$ - гидроксид алюминия

$KOH$ – гидроксид калия

$Mg(OH)_2$ – гидроксид магния

# Кислоты $H^+$Кисл.ост.

$HNO_3$- азотная к-та $H_3PO_4$ - ортофосфорная

$H_2SiO_3$- метакремнивая к-та

$H_2SO_3$ – сернистая к-та

HCl – хлороводородная(соляная) к-та

$H_2S$ – сероводородная к-та

$H_2SO_4$- серная к-та

$H_2CO_3$ – угольная к-та

HBr – бромоводородная к-та

# Соли $Me^{+x}$Кисл.ост.

$Na_2CO_3$ – карбонат натрия

$Na_2SO_4$ – сульфат натрия

$Al_2(SO_4)_3$ – сульфат алюминия

$Hg(NO_3)_2$ – нитрат ртути

NaCl – хлорид натрия

# Задача на количество вещества

Какова масса нитрата кальция количеством вещества 2,5 моль?