

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 ;
 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$; HCl ; Al_2O_3 ; H_2S ; CaO ; H_2SO_4 ;
 KOH ; H_2CO_3 ; Mg(OH)_2 ; $\text{Hg(NO}_3)_2$; SO_2 ;
 NaCl ; HBr ; ZnO ; H_3PO_4

Оксиды ЭЛО⁻²

Na₂O - оксид натрия

CO₂ - оксид углерода(IV)

Al₂O₃ - оксид алюминия

CaO - оксид кальция

SO₂ – 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?

