

Название и формула кислоты	Формула иона кислотного остатка	Название соли	Формула (пример)
Азотистая, HNO ₂	NO ₂ ⁻	Нитриты	KNO ₂
Азотная, HNO ₃	NO ₃ ⁻	Нитраты	Al(NO ₃) ₃
Хлороводородная (соляная), HCl	Cl ⁻	Хлориды	FeCl ₃
Сернистая, H ₂ SO ₃	SO ₃ ²⁻	Сульфиты	K ₂ SO ₃
Серная, H ₂ SO ₄	SO ₄ ²⁻	Сульфаты	Na ₂ SO ₄
Сероводородная, H ₂ S	S ²⁻	Сульфиды	FeS
Фосфорная, H ₃ PO ₄	PO ₄ ³⁻	Фосфаты	Ca ₃ (PO ₄) ₂
Угльная, H ₂ CO ₃	CO ₃ ²⁻	Карбонаты	CaCO ₃
Кремниевая, H ₂ SiO ₃	SiO ₃ ²⁻	Силикаты	Na ₂ SiO ₃

« » (Cl⁻, F⁻, S⁻)

),

NaCl – ;

FeS – (II);

Fe₂S₃ – (III).

2.

« » : « »
-SO₄ – , -NO₃ – ;

« »:

-SO₃ – , -NO₂ – .

Na₂SO₄ – ;

Cu(NO₃)₂ – (II);

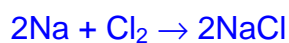
CuNO₃ – (I);

CaSO₃ – ;

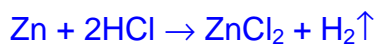
Al(NO₂)₃ – ;

Fe(NO₂)₂ – (II)

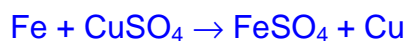
1)



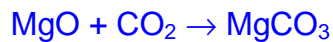
2) :



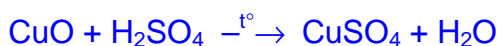
3)



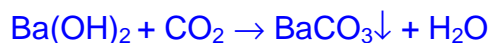
4) :



5)



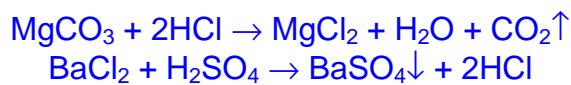
6)



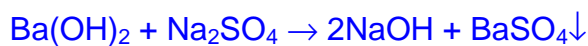
7) :



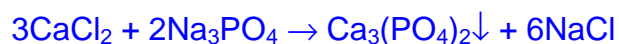
8) :



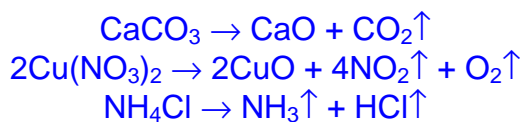
9) :



10)



1. .



2. , .

