





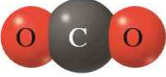





원자 번호	원소	원소 기호 (원자 번호 : 핵 속의 +전하량 (= 전자의 개수)) 수헬리베붕탄질산플네나마알규인황염아칼카 : 리듬을 타 보아요~								
1	수소	H								
2	헬륨	He								
3	리튬	Li								
4	베릴륨	Be								
5	붕소	B								
6	탄소	C								
7	질소	N								
8	산소	O								
9	플루오린	F								
10	네온	Ne								
11	나트륨	Na								
12	마그네슘	Mg								
13	알루미늄	Al								
14	규소	Si								
15	인	P								
16	황	S								
17	염소	Cl								
18	아르곤	Ar								
19	칼륨	K								
20	칼슘	Ca								

이름	이온식				이름	이온식			
수소이온	H ⁺				염화이온	Cl ⁻			
칼륨이온	K ⁺				플루오린화이온	F ⁻			
나트륨이온	Na ⁺				아이오딘화이온	I ⁻			
은이온	Ag ⁺				수산화이온	OH ⁻			
리튬이온	Li ⁺								
암모늄이온	NH ₄ ⁺				질산이온	NO ₃ ⁻			
구리이온	Cu ²⁺				산화이온	O ²⁻			
마그네슘이온	Mg ²⁺				황화이온	S ²⁻			
칼슘이온	Ca ²⁺				황산이온	SO ₄ ²⁻			
바륨이온	Ba ²⁺								
납이온	Pb ²⁺				탄산이온	CO ₃ ²⁻			
알루미늄이온	Al ³⁺								

분자	수소	염화 수소	산소	오존	암모니아
분자 모형					
분자식	H ₂	HCl	O ₂	O ₃	NH ₃
	H ₂	HCl	O ₂	O ₃	NH ₃

분자	일산화 탄소	이산화 탄소	물	과산화 수소	메테인
분자 모형					
분자식	CO	CO ₂	H ₂ O	H ₂ O ₂	CH ₄
	CO	CO ₂	H ₂ O	H ₂ O ₂	CH ₄

앙금		색깔	양이온	음이온	앙금 생성 반응식
염화은	AgCl	흰색	Ag ⁺	Cl ⁻	Ag ⁺ + Cl ⁻ → AgCl↓
요오드화납	PbI ₂	노란색	Pb ²⁺	I ⁻	Pb ²⁺ + 2I ⁻ → PbI ₂ ↓
황화구리(II)	CuS	검은색	Cu ²⁺	S ²⁻	Cu ²⁺ + S ²⁻ → CuS↓
탄산칼슘	CaCO ₃	흰색	Ca ²⁺	CO ₃ ²⁻	Ca ²⁺ + CO ₃ ²⁻ → CaCO ₃ ↓
황산바륨	BaSO ₄	흰색	Ba ²⁺	SO ₄ ²⁻	Ba ²⁺ + SO ₄ ²⁻ → BaSO ₄ ↓