イオン式 1 組番 氏名				イオン式 2 組番 氏名			
次のイオンを1	イオン式で表し	なさい。		次のイオン名を	を答えなさい。		
1. 水素イオン				1. Zn ²⁺		,	イオン〕
2. ナトリウム	ムイオン			2. Cu ²⁺		,	イオン〕
3. 塩化物イズ	ナン	(3. Na ⁺		,	イオン〕
4. 水酸化物 4	イオン	()	4. SO ₄ ²⁻	(,	イオン 〕
5. 銅イオン				5. H ⁺	(,	イオン 〕
6. 亜鉛イオン	/			6. C1 ⁻		,	イオン 〕
				7. OH ⁻		,	イオン 〕
7. 硫酸イオン				8. NO ₃			イオン〕
8. マグネシウ	ウムイオン						
電離 3 組番 氏名				電離 4 組番 氏名			
次の物質の電離のようすを化学式とイオン式で表しなさい。				次の物質の電離のようすを化学式とイオン式で表しなさい。			
1. HCl	\rightarrow	+		1. 塩化ナトリ 〔	リウム →	+	
2. NaCl	\rightarrow	+		2. 水酸化ナー	ヽリウム →	+	
3. NaOH	\rightarrow	+		3. 塩酸	\rightarrow	+	
4 . CuCl ₂		, T)	4. 塩化銅	→)
, u.co	\rightarrow	T	J	ち 水亜紅レバー	그 기하 사 Pa (OU)	Т	J
5 . H ₂ SO ₄	\rightarrow	+		3. 水酸化パリ	リウム Ba(OH)₂ →	+	