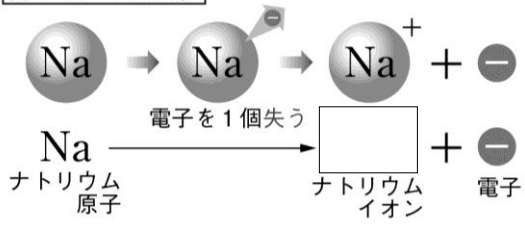
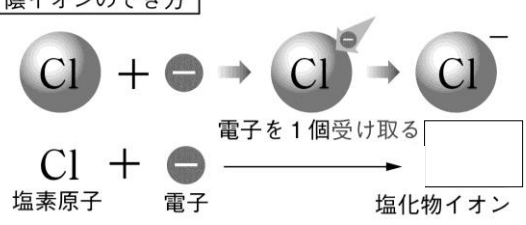


イオンと原子のなり立ち

問題

3 年 組 番 名前

[1] イオン：原子が電子を失ったり受け取ったりして電気を帯びたもの。

陽イオン		陰イオン	
陽イオンのでき方 		陰イオンのでき方 	
イオン	イオン式	イオン	イオン式
・水素イオン		・塩化物イオン	
・ナトリウムイオン		・水酸化物イオン	
・カリウムイオン		・硫酸イオン	
・銅イオン		・硝酸イオン	
・亜鉛イオン		・炭酸イオン	
・マグネシウムイオン			
・アンモニウムイオン			

[2] 電離：物質が水にとけて、陽イオンと陰イオンに分かれること。

①塩化ナトリウムの電離
②塩化水素の電離
③塩化銅の電離
④水酸化ナトリウムの電離

イオンと原子のなり立ち

解答

3 年 組 番 名前

[1] イオン：原子が電子を失ったり受け取ったりして電気を帯びたもの。

陽イオン		陰イオン	
陽イオンのでき方 Na → Na⁺ + e⁻ ナトリウム原子 → ナトリウムイオン + 電子		陰イオンのでき方 Cl + e⁻ → Cl⁻ 塩素原子 + 電子 → 塩化物イオン	
イオン	イオン式	イオン	イオン式
・水素イオン	H⁺	・塩化物イオン	Cl⁻
・ナトリウムイオン	Na⁺	・水酸化物イオン	OH⁻
・カリウムイオン	K⁺	・硫酸イオン	SO₄²⁻
・銅イオン	Cu²⁺	・硝酸イオン	NO₃⁻
・亜鉛イオン	Zn²⁺	・炭酸イオン	CO₃²⁻
・マグネシウムイオン	Mg²⁺	図 2 水酸化物イオン	
・アンモニウムイオン	NH₄⁺		

[2] 電離：物質が水にとけて、陽イオンと陰イオンに分かれること。

①塩化ナトリウムの電離
NaCl → Na⁺ + Cl⁻
②塩化水素の電離
HCl → H⁺ + Cl⁻
③塩化銅の電離
CuCl₂ → Cu²⁺ + 2Cl⁻
④水酸化ナトリウムの電離
NaOH → Na⁺ + OH⁻