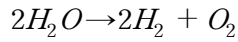


3단원

- 물의 전기 분해

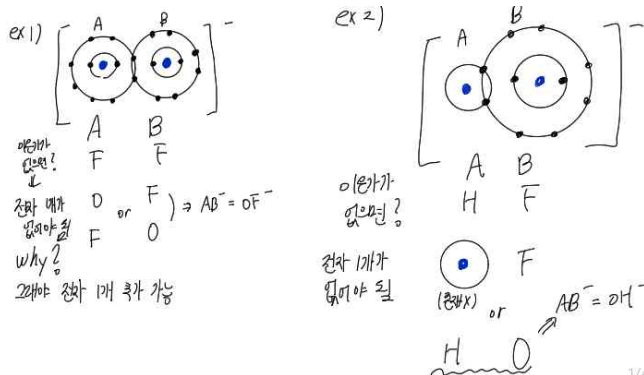


- 다원자 이온 파악

①

양이온		
NH_4^+	H_3O^+	
$\left[\begin{array}{c} H \\ \\ H-N-H \\ \\ H \end{array} \right]^+$	$\left[\begin{array}{c} H \\ \\ H-O-H \\ \\ \cdot\cdot \end{array} \right]^+$	
음이온		
BF_4^-	OH^-	CN^-
$\left[\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ :F: \\ \\ :F:B:F: \\ \\ :F: \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \end{array} \right]^-$	$\left[H-\ddot{O}: \right]^-$	$[:C \equiv N:]^-$

② 이온가가 빠졌다고 생각해보기



- 2주기, 옥텟규칙 만족하는 분자 조합 찾기

-> C, N, O, F로 이루어진 분자 찾기 (질소 산화물(N,O로만 구성)은 존재하지 않는다.)

1. $XY_2 \Rightarrow CO_2, OF_2$ 둘 중 하나
2. $X_2Y_2 \Rightarrow C_2F_2, N_2F_2, O_2F_2$ 셋 중 하나
3. $XYZ \rightarrow FCN, NOF$ 둘 중 하나
4. $XY_4 \Rightarrow CF_4$
5. $XY_3 \Rightarrow NF_3$
6. $XYZ_2 \Rightarrow COF_2$
7. $X_2Y_4 \Rightarrow C_2F_4, N_2F_4$