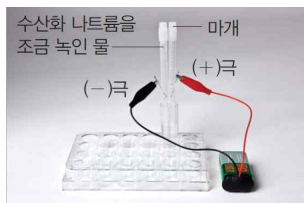
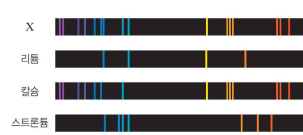


I. 물질의 구성

01. 원소			
1-01-01(라부아지에 물 분해 실험)	1-01-02(알루미늄 포일)	1-01-03(물)	1-01-04(물이 원소가 아닌 까닭)
1-01-05(여러 원소의 불꽃 반응 색)	1-01-06(햇빛의 연속 스펙트럼)	1-01-07(나트륨의 선 스펙트럼)	1-01-08(리튬의 선 스펙트럼)
1-01-09(스트론튬의 선 스펙트럼)	1-01-10(선 스펙트럼 분석)	1-01-11(선 스펙트럼 관찰)	1-01-12(물 분해 실험1)
1-01-13(물 분해 실험2)	1-01-14(물 분해 실험3)	1-01-15(물 분해 실험4)	1-01-16(물 전기 분해 장치)
1-01-17(불꽃 반응 실험1)	1-01-18(불꽃 반응 실험2)	1-01-19(여러 원소의 불꽃 반응 색)	1-01-20(불꽃 반응 실험-토치)

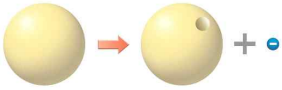
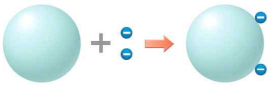


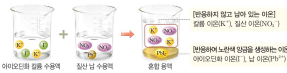





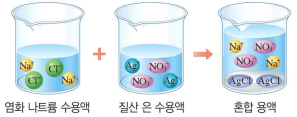


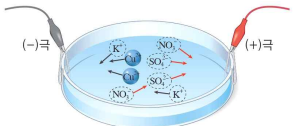

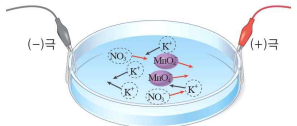
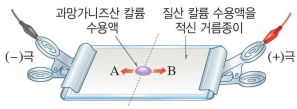


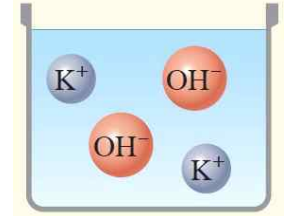
1-01-21(물 전기 분해 실험)	1-01-22(불꽃 반응 실험)	1-01-23(선 스펙트럼 분석)	1-01-24(선 스펙트럼 분석)															
																		
1-01-25(불꽃 반응 색, 선 스펙트럼 분석)	1-01-26(선 스펙트럼 분석)																	
<table><tr><th>구분</th><th>불꽃 반응 색</th><th>선 스펙트럼</th></tr><tr><td>A</td><td>노란색</td><td></td></tr><tr><td>B</td><td>주황색</td><td></td></tr><tr><td>C</td><td>빨간색</td><td></td></tr><tr><td>D</td><td>빨간색</td><td></td></tr></table>	구분	불꽃 반응 색	선 스펙트럼	A	노란색		B	주황색		C	빨간색		D	빨간색				
구분	불꽃 반응 색	선 스펙트럼																
A	노란색																	
B	주황색																	
C	빨간색																	
D	빨간색																	

02. 원자와 분자

1-02-01(수소 원자 모형)	1-02-02(헬륨 원자 모형)	1-02-03(리튬 원자 모형)	1-02-04(나트륨 원자 모형)
			
1-02-05(수소 분자 생성)	1-02-06(물 분자 생성)	1-02-07(여러 가지 분자 모형)	1-02-08(원자의 구조)
			
1-02-09(물 분자 모형)	1-02-10(베릴륨 원자 모형)	1-02-11(탄소 원자 모형)	1-02-12(산소 원자 모형)
			

1-02-13(마그네슘 원자 모형)	1-02-14(원자와 원소)	1-02-15(여러 가지 분자 모형)	1-02-16(원소 기호의 변천)																						
	<p>원자는 물질을 이루는 기본 입자이고, 원소는 원자의 종류이다.</p> <p>공의 개수는 총 6개야, 공 하나하나가 원자!</p> <p>공의 종류는 빨간색과 파란색 두 종류네, 공의 종류는 원소!</p>	<p>●은 탄소 원자, ●은 산소 원자, ●은 수소 원자이다.)</p> <table><tr><td>이산화 탄소</td><td>메테인</td><td>과산화 수소</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td></tr></table>	이산화 탄소	메테인	과산화 수소				<table><tr><th>원소 이름</th><th>연금술사</th><th>돌턴</th><th>베르셀리우스</th></tr><tr><td>금</td><td></td><td></td><td>Au</td></tr><tr><td>은</td><td></td><td></td><td>Ag</td></tr><tr><td>구리</td><td></td><td></td><td>Cu</td></tr></table>	원소 이름	연금술사	돌턴	베르셀리우스	금			Au	은			Ag	구리			Cu
이산화 탄소	메테인	과산화 수소																							
원소 이름	연금술사	돌턴	베르셀리우스																						
금			Au																						
은			Ag																						
구리			Cu																						
1-02-17(수소 분자 모형)	1-02-18(염화 수소 분자 모형)	1-02-19(산소 분자 모형)	1-02-20(오존 분자 모형)																						
1-02-21(일산화 탄소 분자 모형)	1-02-22(이산화 탄소 분자 모형)	1-02-23(물 분자 모형)	1-02-24(과산화 수소 분자 모형)																						
1-02-25(암모니아 분자 모형)	1-02-26(메테인 분자 모형)	1-02-27(구리 모형)	1-02-28(염화 나트륨 모형)																						
1-02-29(염화 수소 분자 모형)	1-02-30(물 분자 모형)	1-02-31(질소 분자 모형)	1-02-32(분자식 나타내는 방법1)																						
			<p>질소 원자를 나타내는 원소 기호는 N</p> <p>수소 원자를 나타내는 원소 기호는 H</p>																						

1-02-33(분자식 나타내는 방법2)	1-02-34(분자식 나타내는 방법3)	1-02-35(원자의 구조)	1-02-36(질소 원자 모형)
1-02-37(네온 원자 모형)	1-02-38(용기 속 산소, 이산화 탄소 분자 모형)	1-02-39(산소 분자 모형)	1-02-40(암모니아 분자 모형)
1-02-41(이산화 탄소 분자 모형)	1-02-42(원자 모형 그리기)	1-02-43(플루오린 원자 모형)	
03. 이온			
1-03-01(양이온 형성 과정)	1-03-02(음이온 형성 과정)	1-03-03(전류가 흐르는 염화 나트륨 수용액)	1-03-04(전류가 흐르지 않는 설탕물)
1-03-05(리튬 이온 모형)	1-03-06(산소 이온 모형)	1-03-07(이온의 전하 확인)	1-03-08(염화 나트륨 모형)

1-03-09(양이온 형성 과정)	1-03-10(음이온 형성 과정)	1-03-11(양이온과 음이온)	1-03-12(염화 은 앙금 생성 반응)
		원자가 전자를 잃었냐? 이온 원자가 전자를 얻었음! 이온 	
1-03-13(아이오딘화 납 앙금 생성 반응)	1-03-14(염화 은 앙금)	1-03-15(아이오딘화 납 앙금)	1-03-16(탄산 칼슘 앙금)
			
1-03-17(황산 바륨 앙금)	1-03-18(황화 구리(II) 앙금)	1-03-19(염화 은 앙금 생성 반응)	1-03-20(이온 전하 확인1)
			
1-03-21(이온 전하 확인2)	1-03-22(이온 전하 확인3)	1-03-23(이온 전하 확인4)	1-03-24(이온 전하 확인5)
			
1-03-25(이온 전하 확인)	1-03-26(앙금 생성 반응1)	1-03-27(앙금 생성 반응2)	1-03-28(수산화 칼륨 이온화 모형)
			

1-03-29(염화 칼슘 이온화 모형)	1-03-30(탄산 나트륨 이온화 모형)	1-03-31(이온 형성 과정)	1-03-32(염화 나트륨 수용액에 전류 연결)
1-03-33(이온 전하 확인)	1-03-34(염화 은 앙금 생성 반응)	1-03-35(질산 납과 아이오딘화 칼륨 혼합 용액 모형)	1-03-36(양이온 수용액의 분리)
1-03-37(이온 전하 확인)	1-03-38(황산 바륨 앙금 생성 반응)	1-03-39(이온 전하 확인)	