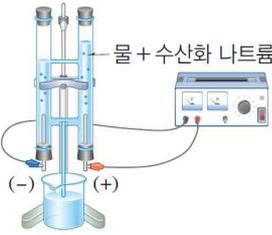
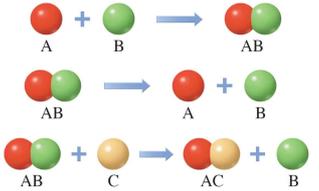
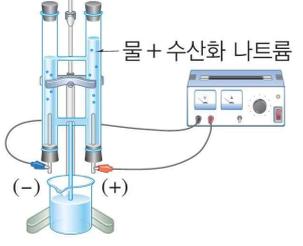
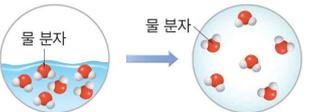
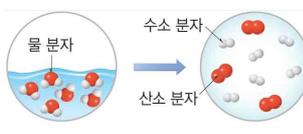
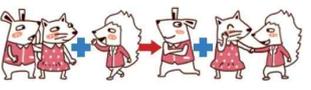
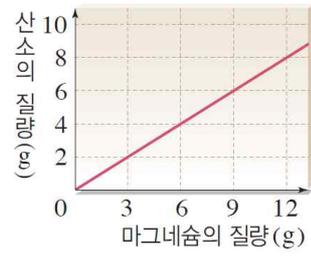
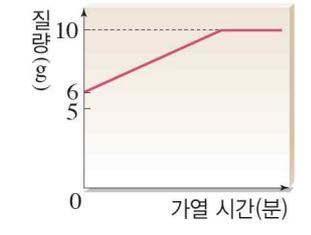


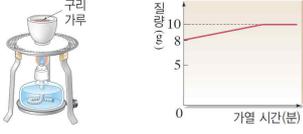
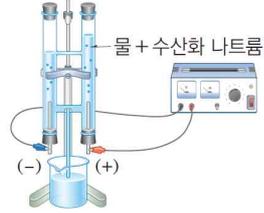
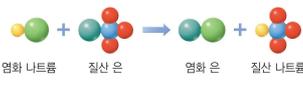
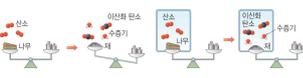
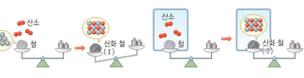
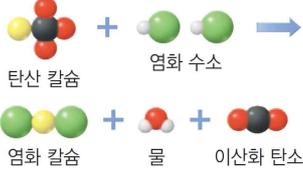
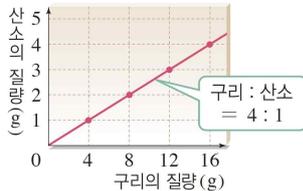
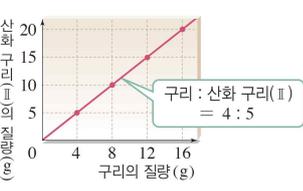
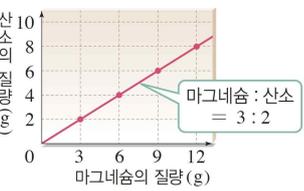
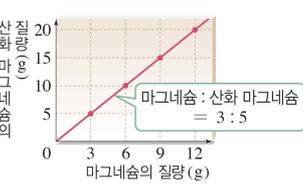
II. 화학 반응의 규칙성

01. 물리 변화와 화학 변화			
2-01-01(화학 변화 모형)	2-01-02(물리 변화 모형)	2-01-03(화학 반응의 종류)	2-01-04(연소 생성물 확인)
2-01-05(베이킹파우더)	2-01-06(연소 생성물 확인)	2-01-07(물리 변화와 화학 변화 모형)	2-01-08(철과 황의 반응)
2-01-09(탄산수소 나트륨 분해)	2-01-10(분해 모형)	2-01-11(산화 은 분해)	2-01-12(과산화 수소 분해)
2-01-13(과산화 수소 분해 모형)	2-01-14(물리 변화와 화학 변화)	2-01-15(탄산음료 가열)	2-01-16(철과 산화 철 비교)

2-01-17(과산화 수소 분해)	2-01-18(물 분해)	2-01-19(질산 은과 구리의 반응)	2-01-20(화학 반응의 종류)
			
2-01-21(철과 황의 화합)	2-01-22(탄산수소 나트륨의 분해)	2-01-23(과산화 수소의 분해)	2-01-24(물의 분해)
			
2-01-25(깨진 컵)	2-01-26(설탕의 용해)	2-01-27(잉크의 확산)	2-01-28(물의 상태 변화)
			
2-01-29(물의 전기 분해)	2-01-30(화합)	2-01-31(분해)	2-01-32(치환)
			

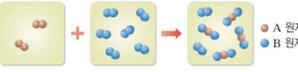
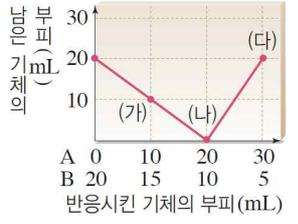
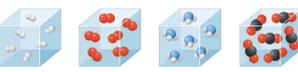
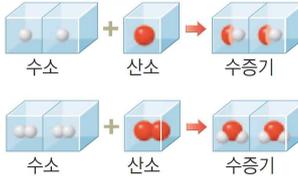
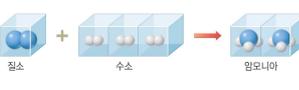
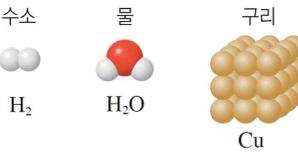
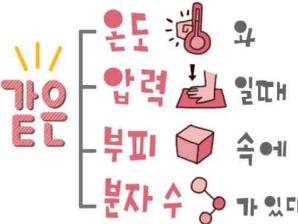
02. 화학 반응과 질량 관계

<p>2-02-01(염화 나트륨과 질산 은의 반응)</p>	<p>2-02-02(탄산 칼슘과 염산의 반응)</p>	<p>2-02-03(강철솥 연소)</p>	<p>2-02-04(구리 가열)</p>
			
<p>2-02-05(산화 마그네슘)</p>	<p>2-02-06(아이오딘화 납)</p>	<p>2-02-07(볼트와 너트 모형)</p>	<p>2-02-08(마그네슘과 염산의 반응)</p>
			
<p>2-02-09(산화 마그네슘)</p>	<p>2-02-10(염화 나트륨과 질산 은의 반응)</p>	<p>2-02-11(탄산 칼슘과 염산의 반응)</p>	<p>2-02-12(강철솥 연소)</p>
			
<p>2-02-13(과산화 수소 분해)</p>	<p>2-02-14(물 생성 모형)</p>	<p>2-02-15(산화 구리)</p>	<p>2-02-16(산화 구리)</p>
			

<p>2-02-17(아이오딘화 납)</p> 	<p>2-02-18(암모니아 생성 모형)</p> 	<p>2-02-19(화합물 모형)</p> 	<p>2-02-20(양초의 연소)</p> 
<p>2-02-21(산화 구리)</p> 	<p>2-02-22(물 분해)</p> 	<p>2-02-23(이산화 탄소)</p> 	<p>2-02-24염화 나트륨과 질산 은의 반응 모형)</p> 
<p>2-02-25(기체 발생 반응에서의 질량 변화)</p> 	<p>2-02-26(나무의 연소)</p> 	<p>2-02-27(강철슴의 연소)</p> 	<p>2-02-28(탄산 칼슘과 묽은 염산의 반응 모형)</p> 
<p>2-02-29(구리와 산소의 질량 관계)</p>	<p>2-02-30(구리와 산화구리(II)의 질량 관계)</p>	<p>2-02-31(마그네슘과 산소의 질량 관계)</p>	<p>2-02-32(마그네슘과 산화 마그네슘의 질량 관계)</p>
			

2-02-33(산화구리(II)의 질량 변화)	2-02-34(아이오딘화 납 생성 모형)	2-02-35(아이오딘화 납의 생성 반응)	2-02-36(물, 이산화 탄소, 산화 구리(II)의 모형)
2-02-37(볼트와 너트의 모형)	2-02-38(물과 과산화 수소의 모형)	2-02-39(질소와 수소의 반응 모형)	2-02-40(양금 생성 반응)
2-02-41(질량 보존 법칙)	2-02-42(일정 성분비 법칙)		

03. 기체 사이의 반응과 화학 반응식			
2-03-01(수증기 생성 부피비)	2-03-02(볼트와 너트 모형)	2-03-03(암모니아 생성 부피비)	2-03-04(염화 수소 생성 모형)

<p>2-03-05(수증기 생성 모형)</p>  <p>수소 + 산소 → 수증기</p>	<p>2-03-06(과산화 수소 분해 반응 모형)</p>  <p>과산화 수소 → 물 + 산소</p>	<p>2-03-07(화학 반응 모형)</p>  <p>A 원자 B 원자</p>	<p>2-03-08(수증기 생성 모형)</p>  <p>수소 + 산소 → 수증기</p>										
<p>2-03-09(수증기 생성 부피 관계)</p>  <p>남은 기체의 부피 (mL)</p> <p>반응시킨 기체의 부피 (mL)</p> <table border="1"> <tr> <td>A</td> <td>0</td> <td>10</td> <td>20</td> <td>30</td> </tr> <tr> <td>B</td> <td>20</td> <td>15</td> <td>10</td> <td>5</td> </tr> </table>	A	0	10	20	30	B	20	15	10	5	<p>2-03-10(화학 반응 모형)</p>  <p>A 원자 B 원자</p>	<p>2-03-11(분자 모형)</p>  <p>① BA ② BA₂ ③ BA₃ ④ B₂A ⑤ B₂A₂</p>	<p>2-03-12(기체 반응 법칙)</p>  <p>수소 2부피 + 산소 1부피 → 수증기 2부피</p> <p>수소 2부피 + 산소 2부피 → 수증기 2부피 + 산소 1부피(남음)</p>
A	0	10	20	30									
B	20	15	10	5									
<p>2-03-13(아보가드로 법칙)</p> 	<p>2-03-14(수증기 생성 반응 모형)</p>  <p>수소 + 산소 → 수증기</p>	<p>2-03-15(암모니아 생성 반응 모형)</p>  <p>질소 + 수소 → 암모니아</p>	<p>2-03-16(분자의 등장 배경)</p>  <p>수소 + 산소 → 수증기</p> <p>수소 + 산소 → 수증기</p>										
<p>2-03-17(염화 수소 생성 반응 모형)</p>  <p>수소 + 염소 → 염화 수소</p>	<p>2-03-18(암모니아 반응 모형)</p>  <p>질소 + 수소 → 암모니아</p>	<p>2-03-19(금속 물질의 화학식)</p> <p>수소 물 구리</p> <p>H₂ H₂O Cu</p> 	<p>2-03-20(아보가드로 법칙)</p>  <p>온도 와 압력 일때 부피 속에 분자 수 가 있다</p>										
<p>2-03-21(화학 반응식의 계수비)</p>													
 <p>계산하고 분석해도 부/질(없다)</p>													