

2020학년도 신학기 온라인 개학에 따른 원격수업

교수·학습 계획서(7~10차시)

온라인강좌명	EBS온라인클래스 3학년 화학Ⅱ			지도 교사	김광호
대상	3학년	수준	중	일시	목, 금 5,6,7 교시
교재	화학Ⅱ 교과서(미래엔), EBS 수능특강 화학Ⅱ				
학습 목표	<p>① 물질 현상에 대한 호기심과 흥미를 가지고, 과학적으로 생각하고 판단하는 태도를 기른다.</p> <p>② 화학 학습의 즐거움과 화학의 유용성을 인식하여 평생 학습 능력을 기른다.</p>				
구성	<p>① EBS 수능특강 화학Ⅱ</p> <p>② 학습 과제 : 내용정리, 기출문제 풀이 및 오답 정리</p>				
성취 기준	<p>[12화학Ⅱ01-04] 분자 간 상호 작용을 이해하고, 분자 간 상호 작용의 크기와 끓는점의 관계를 설명할 수 있다.</p> <p>[12화학Ⅱ01-05] 물의 밀도, 열용량, 표면 장력 등의 성질을 수소 결합으로 설명할 수 있다.</p> <p>[12화학Ⅱ01-06] 액체의 증기압과 끓는점의 관계를 설명할 수 있다.</p>				
학습 내용 및 탐구 활동	<ul style="list-style-type: none"> · 분자 간 힘과 물질의 상태 알아보기 · 쌍극자-쌍극자 힘 알아보기 · 분산력과 수소 결합 알아보기 · 물의 수소 결합, 밀도, 열용량, 표면 장력 알아보기 · 액체의 증기압 알아보기 				

○ (3)학년 (화학Ⅱ)과 원격수업 교수·학습 계획

구분		7차시	8차시
3주 차 4.23 (목) ∫ 4.24 (금)	단원	I - 3. 분자 간 상호 작용	I - 3. 분자 간 상호 작용
	학습 주제	분자 간 힘과 물질의 상태를 구별하여 설명할 수 있다. 쌍극자-쌍극자 힘을 설명할 수 있다.	분산력과 수소 결합에 대하여 설명할 수 있다. 분자 간 상호 작용의 크기와 끓는점의 관계를 설명할 수 있다.
	콘텐츠 활용	1. EBS 강의 영상 2. 노트 정리 파일 3. PPT 자료 파일	1. EBS 강의 영상 2. 노트 정리 파일 3. PPT 자료 파일
	학생 활동	EBS 수능특강 화학Ⅱ 1장 내용 이해하기 및 정리	EBS 수능특강 화학Ⅱ 1장 내용 이해하기 및 정리
	피드백	탐구하기 및 질문하기	탐구하기 및 질문하기
	과제	1. 내용 정리 2. 전년도 기출문제 풀이 및 오답 정리	1. 내용 정리 2. 전년도 기출문제 풀이 및 오답 정리

구분		9차시	10차시
4주 차 4.30 (목) 5.01 (금)	단원	I-4. 물의 특성과 증기압	I-4. 물의 특성과 증기압
	학습 주제	물의 수소 결합에 대하여 설명할 수 있다. 물의 밀도를 수소 결합으로 설명할 수 있다.	물의 열용량, 표면 장력 등의 특성을 수소 결합으로 설명할 수 있다. 액체의 증기압과 끓는점의 관계를 설명할 수 있다.
	콘텐츠 활용	1. EBS 강의 영상 2. 노트 정리 파일 3. PPT 자료 파일	1. EBS 강의 영상 2. 노트 정리 파일 3. PPT 자료 파일
	학생 활동	EBS 수능특강 화학II 3강 내용 이해하기 및 정리	EBS 수능특강 화학II 4강 내용 이해하기 및 정리
	피드백	탐구하기 및 질문하기	탐구하기 및 질문하기
	과제	1. 내용 정리 2. 전년도 기출문제 풀이 및 오답 정리	1. 내용 정리 2. 전년도 기출문제 풀이 및 오답 정리