

Full수록 수능기출문제집

빠른 정답 확인



화학 I

공부하고자 책을 잡았다면, 최소한 하루 1일자 학습은 마무리하자.

1
일자

화학의 유용성, 화학식량과 몰(1)

01 ④	03 ④	05 ④	07 ②	09 ③	11 ③	13 ④	15 ⑤	17 ④	19 ③	21 ③	23 ⑤	25 ③	27 ①	29 ⑤	31 ⑤
02 ③	04 ③	06 ③	08 ③	10 ①	12 ⑤	14 ⑤	16 ②	18 ④	20 ⑤	22 ③	24 ⑤	26 ⑤	28 ③	30 ①	32 ②
33 ④	35 ③	37 ⑤	39 ④												
34 ⑤	36 ④	38 ④	40 ⑤												

문제편 008쪽~017쪽

2
일자

화학식량과 몰(2)

01 ④	03 ②	05 ⑤	07 ④	09 ④	11 ③	13 ④	15 ⑤	16 ⑤	17 ③	18 ②	20 ⑤	22 ④	24 ③	26 ③	27 ②
02 ③	04 ⑤	06 ①	08 ②	10 ③	12 ⑤	14 ⑤				19 ⑤	21 ③	23 ④	25 ④		28 ④
29 ④	31 ①	33 ⑤	35 ⑤	36 ⑤	37 ②	38 ②	39 ①								
30 ⑤	32 ②	34 ①													

문제편 020쪽~031쪽

3
일자

화학 반응식 완성과 반응 계수

01 ③	03 ③	05 ②	07 ①	09 ④	11 ③	13 ⑤	15 ②	17 ③	19 ④	21 ②	23 ③	25 ③	27 ④	29 ①	30 ④
02 ②	04 ④	06 ④	08 ①	10 ②	12 ①	14 ④	16 ③	18 ④	20 ①	22 ②	24 ④	26 ⑤	28 ②		
31 ②	32 ①	33 ⑤	34 ⑤												

문제편 034쪽~043쪽

4
일자

화학 반응에서의 양적 관계(1)

01 ③	03 ②	04 ⑤	05 ③	06 ④	07 ①	08 ②	09 ②	10 ④	11 ③	12 ④	14 ①	15 ④	16 ④	17 ①	
02 ①										13 ②					

문제편 046쪽~053쪽

5
일자

화학 반응에서의 양적 관계(2)

01 ②	03 ②	05 ①	06 ③	08 ①	09 ②	10 ④	11 ②	13 ⑤	15 ⑤	16 ③	17 ③				
02 ②	04 ⑤		07 ④				12 ①	14 ④							

문제편 056쪽~061쪽

6
일자

몰 농도

01 ④	03 ⑤	05 ②	06 ③	08 ①	10 ⑤	12 ③	14 ③	16 ③	18 ④	20 ①	22 ④	24 ②	26 ①	28 ④	30 ①
02 ①	04 ③		07 ①	09 ④	11 ④	13 ④	15 ①	17 ①	19 ③	21 ⑤	23 ①	25 ④	27 ⑤	29 ④	31 ③
32 ②	34 ④	36 ③	38 ②												
33 ③	35 ④	37 ②													

문제편 064쪽~073쪽

7
일자

원자의 구성 입자, 동위 원소와 평균 원자량

01 ⑤	03 ⑤	05 ⑤	06 ⑤	07 ②	09 ③	11 ②	13 ⑤	15 ④	16 ③	18 ②	20 ⑤	22 ④	24 ④	26 ⑤	28 ③
02 ②	04 ③			08 ④	10 ③	12 ①	14 ⑤		17 ⑤	19 ③	21 ③	23 ②	25 ①	27 ②	29 ①
30 ⑤	32 ③	33 ⑤	35 ④	36 ⑤	38 ①	39 ②	41 ④								
31 ②		34 ⑤		37 ⑤		40 ②									

문제편 076쪽~087쪽

8
일자

원자 모형 변천, 현대 원자 모형

01 ①	03 ③	05 ④	07 ①	09 ②	11 ④	13 ③	15 ②	17 ⑤	19 ④	21 ①	23 ⑤	25 ⑤	27 ④	29 ②	31 ⑤
02 ①	04 ①	06 ④	08 ⑤	10 ②	12 ②	14 ③	16 ①	18 ③	20 ⑤	22 ②	24 ③	26 ①	28 ④	30 ⑤	32 ②

문제편 090쪽~097쪽

9
일자

현대 원자 모형과 전자 배치 규칙

01 ④	03 ①	05 ⑤	07 ⑤	09 ⑤	11 ①	13 ②	15 ①								
02 ⑤	04 ④	06 ①	08 ②	10 ④	12 ③	14 ③	16 ①								

문제편 100쪽~103쪽

틀린 문제는 “공부할 거리가 생겼다.”라는 긍정적인 마음으로 정복하기 위해 노력하자.

10
일자

현대 원자 모형과 전자 배치

01 ④	03 ④	05 ③	07 ①	09 ④	11 ①	13 ③	15 ⑤	17 ⑤	19 ⑤	21 ⑤	22 ①	24 ①	26 ⑤	28 ①	30 ③
02 ②	04 ②	06 ⑤	08 ⑤	10 ③	12 ④	14 ③	16 ③	18 ②	20 ④		23 ⑤	25 ⑤	27 ⑤	29 ③	31 ③
32 ②	34 ⑤	36 ④	38 ⑤												
33 ①	35 ⑤	37 ④	39 ②												

문제편 106쪽~115쪽

11
일자

원소의 주기적 성질(1)

01 ①	02 ④	03 ③	04 ①	06 ②	07 ④	09 ④	10 ①	12 ⑤	14 ⑤	15 ③	16 ⑤				
			05 ①		08 ②		11 ③	13 ③							

문제편 118쪽~123쪽

12
일자

원소의 주기적 성질(2)

01 ③	02 ③	04 ③	06 ③	08 ③	10 ③	12 ③	14 ④	15 ④	17 ③	18 ④	20 ④	22 ④	23 ④	25 ③	27 ③
	03 ②	05 ⑤	07 ②	09 ③	11 ①	13 ③		16 ⑤		19 ④	21 ①		24 ④	26 ⑤	

문제편 126쪽~133쪽

13
일자

전자 배치, 주기적 성질과 주기율표

01 ⑤	03 ②	05 ⑤	07 ④	09 ③	11 ⑤	13 ⑤	15 ②	17 ①	19 ①	21 ⑤	23 ①				
02 ①	04 ③	06 ②	08 ②	10 ④	12 ⑤	14 ①	16 ②	18 ②	20 ①	22 ②	24 ④				

문제편 136쪽~141쪽

14
일자

화학 결합의 전기적 성질, 화학 결합의 종류

01 ⑤	02 ①	04 ⑤	06 ②	07 ⑤	08 ①	10 ④	12 ③	14 ⑤	16 ④	17 ②	19 ③				
	03 ⑤	05 ②			09 ④	11 ②	13 ⑤	15 ⑤		18 ③					

문제편 144쪽~149쪽

15
일자

화학 결합의 종류에 따른 성질

01 ⑤	03 ③	05 ①	07 ⑤	08 ⑤	10 ①	12 ⑤	14 ⑤	16 ③	18 ④	20 ③	22 ②	24 ⑤	26 ④	28 ①	30 ⑤
02 ⑤	04 ⑤	06 ⑤		09 ⑤	11 ⑤	13 ⑤	15 ③	17 ③	19 ③	21 ③	23 ⑤	25 ③	27 ③	29 ④	31 ③

문제편 152쪽~159쪽

16
일자

전기 음성도와 결합의 극성

01 ④	02 ③	03 ①	05 ②	07 ③	09 ④	11 ①	12 ⑤	14 ③	16 ③	18 ③	20 ④				
		04 ⑤	06 ④	08 ④	10 ①		13 ①	15 ⑤	17 ①	19 ④					

문제편 162쪽~167쪽

17
일자

분자의 구조와 극성(1)

01 ⑤	02 ②	04 ②	06 ③	08 ③	10 ②	12 ①	14 ⑤	16 ⑤	18 ⑤	20 ③	22 ③	24 ①	26 ⑤	28 ①	30 ③
	03 ①	05 ②	07 ③	09 ④	11 ④	13 ⑤	15 ⑤	17 ⑤	19 ⑤	21 ④	23 ③	25 ①	27 ⑤	29 ③	31 ⑤

문제편 170쪽~179쪽

18
일자

분자의 구조와 극성(2)

01 ④	03 ③	05 ②	07 ①	09 ③	11 ②	13 ④	15 ③	17 ③	19 ②	21 ⑤	23 ④	24 ①	25 ③	26 ④	28 ⑤
02 ②	04 ⑤	06 ②	08 ①	10 ②	12 ⑤	14 ⑤	16 ③	18 ②	20 ⑤	22 ④				27 ②	29 ④

문제편 182쪽~191쪽

19
일자

분자의 구조와 극성(3)

01 ②	03 ③	05 ③	07 ①	09 ③	11 ①	13 ②	15 ①	17 ③	19 ③	21 ②	23 ②	25 ①	27 ④	29 ⑤	31 ①
02 ⑤	04 ②	06 ①	08 ⑤	10 ①	12 ①	14 ③	16 ③	18 ③	20 ①	22 ②	24 ①	26 ④	28 ①	30 ②	32 ⑤

문제편 194쪽~201쪽

공부하고자 책을 잡았다면, 최소한 하루 1일자 학습은 마무리하자.

20
일자

가역 반응과 동적 평형, 산 염기 정의

01 ①	03 ③	05 ⑤	07 ②	09 ③	11 ③	13 ①	15 ①	16 ①	18 ②	20 ④	21 ①	23 ②	25 ④	27 ④	29 ②
02 ①	04 ③	06 ③	08 ①	10 ①	12 ②	14 ①		17 ③	19 ①		22 ①	24 ②	26 ⑤	28 ①	
30 ①	32 ④	33 ⑤	35 ②												
31 ⑤		34 ⑤													

문제편 204쪽~213쪽

21
일자

물의 자동 이온화와 pH

01 ①	03 ③	05 ②	07 ②	09 ②	11 ②	13 ⑤	15 ④	17 ③	18 ⑤	20 ③	21 ③	23 ①	25 ②	27 ②	29 ①
02 ④	04 ④	06 ④	08 ①	10 ③	12 ③	14 ③	16 ⑤		19 ③		22 ⑤	24 ③	26 ③	28 ③	30 ④
31 ②	33 ④	34 ③	36 ③												
32 ②		35 ③													

문제편 216쪽~225쪽

22
일자

중화 반응에서의 양적 관계(1)

01 ②	02 ③	04 ①	05 ④	06 ①	07 ④	08 ①	10 ②	11 ②	12 ②	13 ⑤	14 ③	15 ①	16 ①	17 ④	18 ③
	03 ④					09 ②									
19 ②	20 ①	21 ②	22 ②	23 ③	24 ④	25 ③	26 ⑤	27 ⑤	28 ⑤	29 ①	30 ⑤				

문제편 228쪽~241쪽

23
일자

중화 반응에서의 양적 관계(2), 중화 적정 실험

01 ①	02 ①	03 ②	04 ④	05 ③	06 ⑤	07 ①	08 ①	09 ①	10 ②	12 ③	13 ②	15 ①	16 ④	17 ②	18 ④
									11 ⑤		14 ③				
19 ④	20 ④	21 ①	22 ④	23 ⑤	24 ①	25 ④	26 ②	27 ④	28 ③	29 ④	30 ④	31 ②	32 ④	33 ③	34 ①

문제편 244쪽~259쪽

24
일자

산화수 변화와 산화 환원 반응(1)

01 ④	03 ①	05 ②	07 ②	09 ①	11 ①	13 ③	14 ①
02 ②	04 ③	06 ②	08 ③	10 ⑤	12 ⑤		

문제편 262쪽~265쪽

25
일자

산화수 변화와 산화 환원 반응(2)

01 ④	03 ①	05 ④	07 ②	09 ③	11 ④	13 ④	15 ③	17 ①	19 ②	21 ③	23 ①	25 ①	27 ③	29 ⑤	31 ②
02 ②	04 ②	06 ①	08 ④	10 ②	12 ④	14 ①	16 ③	18 ②	20 ①	22 ①	24 ①	26 ⑤	28 ②	30 ④	

문제편 268쪽~275쪽

26
일자

산화수 변화와 산화 환원 반응(3), 화학 반응에서의 열의 출입

01 ②	03 ⑤	04 ④	05 ③	06 ⑤	07 ④	08 ①	09 ②	10 ⑤	11 ⑤	12 ①	13 ③	14 ⑤	15 ①	16 ③	17 ③
02 ②															
18 ①	19 ⑤	20 ②	22 ⑤												
		21 ②													

문제편 278쪽~287쪽

정답을 낮은 문제, 한 번 더!

문제편 288쪽~312쪽

I단원	01 ①	02 ③	03 ④	04 ⑤	05 ③	06 ⑤	07 ⑤	08 ⑤	09 ⑤	10 ②	11 ②	12 ①	13 ③	14 ①	15 ②	16 ⑤	17 ④	18 ③	19 ②	20 ①	21 ⑤	22 ①
	23 ③	24 ①	25 ①	26 ④	27 ③																	
II단원	01 ⑤	02 ③	03 ④	04 ⑤	05 ⑤	06 ③																
IV단원	01 ②	02 ⑤	03 ③	04 ④	05 ①	06 ①	07 ②	08 ⑤	09 ①	10 ①	11 ②	12 ⑤	13 ①	14 ①	15 ②	16 ④	17 ①	18 ⑤	19 ②	20 ③	21 ①	22 ③
	23 ⑤																					

실전모의고사

1회	1 ①	2 ④	3 ⑤	4 ②	5 ④	6 ③	7 ①	8 ⑤	9 ④	10 ③	11 ④	12 ②	13 ①	14 ②	15 ②	16 ③	17 ⑤	18 ③	19 ①	20 ②
2회	1 ③	2 ②	3 ⑤	4 ④	5 ④	6 ⑤	7 ②	8 ②	9 ①	10 ③	11 ②	12 ⑤	13 ④	14 ①	15 ③	16 ④	17 ③	18 ②	19 ①	20 ③
3회	1 ⑤	2 ⑤	3 ③	4 ①	5 ②	6 ④	7 ③	8 ⑤	9 ②	10 ①	11 ②	12 ②	13 ④	14 ④	15 ①	16 ③	17 ⑤	18 ③	19 ⑤	20 ①

수능 준비 마무리 전략

- ✓ 새로운 것을 준비하기보다는 그동안 공부했던 내용들을 정리한다.
- ✓ 수능 시험일 기상 시간에 맞춰 일어나는 습관을 기른다.
- ✓ 수능 시간표에 생활 패턴을 맞춰 보면서 시험 당일 최적의 상태가 될 수 있도록 한다.
- ✓ 무엇보다 중요한 것은 체력 관리이다. 늦게까지 공부한다거나 과도한 스트레스를 받으면 집중력이 저하되어 몸에 무리가 올 수 있으므로 평소 수면 상태를 유지한다.

우리는 남다른 상상과 혁신으로
교육 문화의 새로운 전형을 만들어
모든 이의 행복한 경험과 성장에 기여한다.

<https://book.visang.com>