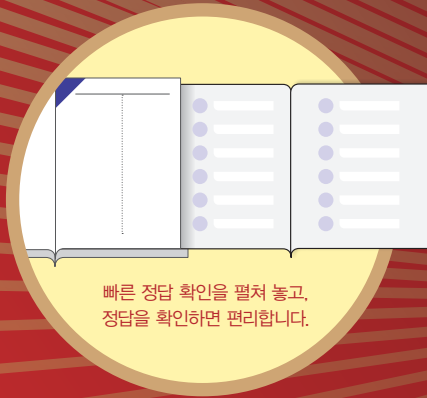


Full수록

수능 기출문제집

빠른 정답 확인



빠른 정답 확인을 펼쳐 놓고,
정답을 확인하면 편리합니다.

화학 I

공부하고자 책을 잡았다면, 최소한 하루 1일자 학습은 마무리하자.

1
일자

화학의 유용성, 화학식량과 몰(1)

01 ④	03 ④	05 ③	07 ③
02 ④	04 ③	06 ④	08 ④

09 ②	11 ②	13 ⑤	15 ③
10 ③	12 ③	14 ⑤	16 ③

17 ③	19 ⑤	21 ④	23 ④
18 ④	20 ③	22 ⑤	24 ⑤

문제편 008쪽~015쪽

25 ①	27 ④	29 ①	31 ①
26 ④	28 ④	30 ③	32 ③

2
일자

화학식량과 몰(2)

01 ①	03 ②	05 ②	07 ②
02 ④	04 ③	06 ③	

08 ②	10 ⑤	12 ①	14 ④
09 ⑤	11 ③	13 ⑤	15 ⑤

16 ③	18 ⑤	20 ②	22 ②
17 ①	19 ①	21 ④	23 ③

문제편 018쪽~029쪽

24 ②	26 ③	27 ⑤	29 ⑤
25 ④		28 ⑤	

3
일자

화학 반응식 완성과 반응 계수

01 ①	03 ②	05 ②	07 ②
02 ②	04 ③	06 ②	08 ①

09 ⑤	11 ④	13 ④	15 ①
10 ③	12 ②	14 ①	16 ②

17 ②	19 ①	21 ②	23 ②
18 ③	20 ①	22 ③	24 ③

문제편 032쪽~043쪽

25 ①	27 ①	29 ④	30 ④
26 ⑤	28 ②		

4
일자

화학 반응에서의 양적 관계(1)

01 ②	03 ④	05 ④	07 ④
02 ①	04 ④	06 ④	08 ②

09 ④	11 ⑤	13 ②	15 ②
10 ③	12 ⑤	14 ⑤	16 ①

17 ④	19 ②	21 ④	22 ③
18 ③	20 ④		23 ②

문제편 046쪽~053쪽

24 ②	26 ④	28 ⑤	29 ②
25 ③	27 ②		30 ①

5
일자

화학 반응에서의 양적 관계(2)

01 ②	03 ③	05 ①	07 ④
02 ⑤	04 ③	06 ①	08 ④

09 ⑤	10 ②	12 ⑤	13 ④
	11 ①		

문제편 056쪽~059쪽

6
일자

몰 농도

01 ②	03 ③	05 ⑤	07 ①
02 ②	04 ④	06 ③	08 ②

09 ⑤	11 ④	13 ⑤	15 ②
10 ①	12 ②	14 ④	16 ④

17 ③	19 ⑤	21 ④	23 ①
18 ③	20 ④	22 ①	24 ②

문제편 062쪽~069쪽

25 ④	27 ⑤	29 ①	31 ③
26 ②	28 ④	30 ②	32 ③

7
일자

원자의 구성 입자

01 ⑤	03 ⑤	05 ⑤	07 ③
02 ⑤	04 ⑤	06 ④	08 ⑤

09 ②	11 ②	13 ③	15 ⑤
10 ⑤	12 ③	14 ④	16 ④

문제편 072쪽~077쪽

17 ③			

8
일자

동위 원소와 평균 원자량

01 ④	02 ⑤	04 ⑤	05 ③
	03 ③		06 ④

07 ②	09 ②	11 ③	13 ③
08 ④	10 ①	12 ①	14 ④

15 ⑤	16 ④	18 ③	20 ②
	17 ⑤	19 ⑤	

문제편 080쪽~087쪽

21 ③	23 ②	25 ⑤	27 ⑤
22 ④	24 ④	26 ⑤	

9
일자

원자 모형 변천, 현대 원자 모형

01 ①	03 ①	05 ②	07 ③
02 ②	04 ②	06 ①	08 ②

09 ③	11 ④	13 ①	15 ②
10 ④	12 ①	14 ③	16 ②

문제편 090쪽~095쪽

17 ④	19 ③	21 ⑤	23 ⑤
18 ②	20 ④	22 ③	

10
일자

현대 원자 모형과 전자 배치 규칙

01 ⑤	02 ③	04 ⑤	06 ①
	03 ④	05 ①	07 ④

08 ⑤	10 ②	12 ⑤	14 ④
09 ⑤	11 ③	13 ③	15 ①

문제편 098쪽~103쪽

16 ①	18 ②	20 ①	21 ③
17 ④	19 ③		

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

11
일자

현대 원자 모형과 전자 배치

01 ③	03 ①	05 ④	07 ①
02 ④	04 ④	06 ③	08 ③

09 ③	11 ①	13 ③	14 ②
10 ⑤	12 ②		15 ③

16 ①	18 ④	20 ⑤	22 ③
17 ①	19 ②	21 ③	23 ④

문제편 106쪽~115쪽

24 ③	26 ⑤	27 ③	29 ②
25 ⑤		28 ③	30 ①

31 ②	33 ③	34 ①	36 ⑤
32 ②		35 ④	

12
일자

원소의 주기적 성질(1)

01 ③	02 ①	03 ④	04 ③

05 ①	07 ①	09 ④	11 ④
06 ⑤	08 ①	10 ①	

12 ①	13 ①	15 ②	16 ③
	14 ⑤		

문제편 118쪽~123쪽

13
일자

원소의 주기적 성질(2)

01 ③	02 ③	03 ⑤	04 ③

05 ⑤	07 ①	09 ③	11 ③
06 ③	08 ③	10 ⑤	12 ③

13 ⑤	15 ③	17 ④	19 ③
14 ⑤	16 ④	18 ①	

문제편 126쪽~133쪽

20 ②	21 ②	23 ④	24 ①
	22 ④		25 ④

14
일자

전자 배치, 주기적 성질과 주기율표

01 ⑤	03 ①	05 ③	07 ②
02 ④	04 ④	06 ⑤	08 ②

09 ③	11 ④	13 ③	15 ⑤
10 ③	12 ②	14 ⑤	16 ④

17 ②	19 ①	20 ④	22 ①
18 ③		21 ③	

문제편 136쪽~143쪽

23 ②	24 ①	26 ②	28 ④
	25 ①	27 ⑤	

15
일자

화학 결합의 전기적 성질, 화학 결합의 종류

01 ②	02 ⑥	03 ①	05 ⑤
		04 ⑤	

06 ②	08 ⑤	09 ①	11 ⑤
07 ⑤		10 ④	12 ⑤

13 ③	15 ②	17 ④	19 ②
14 ⑤	16 ③	18 ④	

문제편 146쪽~151쪽

16
일자

화학 결합의 종류에 따른 성질

01 ②	03 ⑤	05 ⑤	07 ②
02 ⑤	04 ⑤	06 ⑤	08 ⑤

09 ⑤	11 ⑤	13 ①	15 ②
10 ③	12 ⑤	14 ⑤	16 ⑤

17 ④	19 ⑤	21 ③	23 ③
18 ③	20 ③	22 ③	24 ④

문제편 154쪽~163쪽

25 ②	27 ④	29 ①	31 ④
26 ③	28 ①	30 ②	32 ③

33 ④	35 ③	37 ⑤	39 ④
34 ③	36 ⑤	38 ③	40 ⑤

17
일자

전기 음성도와 결합의 극성

01 ③	02 ②	04 ⑤	06 ③
	03 ①	05 ②	07 ③

08 ④	10 ①	12 ①	14 ④
09 ④	11 ①	13 ①	15 ⑤

16 ①	18 ①	20 ③	22 ④
17 ⑤	19 ⑤	21 ②	

문제편 166쪽~171쪽

18
일자

분자의 구조와 극성(1)

01 ③	02 ⑤	03 ③	05 ①
		04 ③	06 ②

07 ⑤	09 ③	11 ④	13 ①
08 ④	10 ③	12 ②	14 ⑤

15 ①	17 ②	19 ⑤	21 ⑤
16 ⑤	18 ⑤	20 ⑤	22 ⑤

문제편 174쪽~183쪽

23 ①	25 ⑤	27 ④	29 ⑤
24 ①	26 ①	28 ④	30 ①

31 ⑤	33 ③	35 ④	37 ②
32 ③	34 ⑤	36 ⑤	38 ④

19
일자

분자의 구조와 극성(2)

01 ④	03 ③	05 ②	07 ①
02 ②	04 ⑤	06 ②	08 ③

09 ①	11 ②	13 ③	15 ③
10 ④	12 ③	14 ④	16 ①

17 ④	19 ③	21 ④	23 ②
18 ⑤	20 ①	22 ②	24 ②

문제편 186쪽~195쪽

25 ①	27 ⑤	29 ④	31 ⑤
26 ⑤	28 ⑤	30 ①	32 ⑤

33 ③	35 ⑤	37 ②	39 ②
34 ④	36 ④	38 ③	

20
일자

분자의 구조와 극성(3), 분자의 구조와 성질

01 ②	03 ⑤	05 ⑤	07 ②
02 ③	04 ①	06 ③	08 ①

09 ①	11 ③	13 ⑤	15 ⑤
10 ⑤	12 ①	14 ⑤	16 ③

17 ④	19 ④	21 ②	23 ④
18 ①	20 ③	22 ③	24 ②

문제편 198쪽~205쪽

25 ②	27 ①	29 ②	31 ①
26 ①	28 ③	30 ①	

공부하고자 책을 잡았다면, 최소한 하루 1일자 학습은 마무리하자.

21
일자

가역 반응과 동적 평형, 산 염기 정의

문제편 208쪽~217쪽

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

31 ⑤	33 ③	35 ⑤	36 ①
32 ③	34 ⑤		

22
일자

물의 자동 이온화와 pH

문제편 220쪽~225쪽

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

23
일자

중화 반응에서의 양적 관계(1)

문제편 228쪽~235쪽

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

24
일자

중화 반응에서의 양적 관계(2), 중화 적정 실험

문제편 238쪽~257쪽

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

22 ④	23 ③	24 ②	25 ②	26 ①	27 ①	28 ④	29 ②	30 ④	31 ⑤	32 ①	33 ③	34 ③	35 ⑤	36 ④	37 ③

38 ②	40 ①	41 ③	42 ④	43 ④	44 ④	45 ①	46 ②
39 ②							

25
일자

산화수

문제편 260쪽~265쪽

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

26
일자

산화수 변화와 산화 환원 반응(1)

문제편 268쪽~273쪽

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

27
일자

산화수 변화와 산화 환원 반응(2)

문제편 276쪽~283쪽

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

28
일자

화학 반응에서의 열의 출입

문제편 286쪽~293쪽

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

정답을 낮은 문제, 한 번 더!

문제편 294쪽~312쪽

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

실전모의고사

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

수능 준비 마무리 전략

- ✓ 새로운 것을 준비하기보다는 그동안 공부했던 내용들을 정리한다.
- ✓ 수능 시험일 가장 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.

<http://book.visang.com>