



I 화학의 언어

A 화학과 현대 과학 · 기술 · 사회

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

B 물과 물질의 양

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

C 화학 반응식과 양적 관계

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

■ 대단원 마무리 문제

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

II 물질의 구조와 성질

D 화학 결합의 전기적 성질

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

E 전기 음성도와 결합의 극성

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

F 루이스 전자점식과 분자의 구조

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

G 분자 구조와 물질의 성질

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

■ 대단원 마무리 문제

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

III 화학 평형

H 가역 반응과 화학 평형

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

I 평형 상수와 반응의 진행 방향

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

J 화학 평형 이동

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

■ 대단원 마무리 문제

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

IV 역동적인 화학 반응

K 물의 자동 이온화와 pH

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

L 몰농도

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

M 중화 반응의 양적 관계

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

N 중화 적정

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

■ 대단원 마무리 문제

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

〈학력평가 대비 모의고사〉

1회 6월 학력평가 대비

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

2회 9월 학력평가 대비

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

3회 10월 학력평가 대비

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