



자이스토리 개념 화학 I 빠른 정답 찾기

I 화학의 첫걸음

A 화학과 우리 생활

- 01 ④ 02 ① 03 ② 04 ① 05 ㉠ 철근, ㉡ 폴리 아크릴 (폴리아크릴로나이트릴) 06 ③ 07 ① 08 해설 참조
09 ⑤ 10 ⑤ 11 ③ 12 ③ 13 ⑤ 14 해설 참조 15 ⑤
16 ② 17 ④ 18 ⑤ 19 ③ 20 ⑤

수능 대비 기출 문제

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

B 화학식량과 몰

- 01 ④ 02 ③ 03 ① 04 ④ 05 ⑤ 06 ② 07 ① 08 ④
09 ⑤ 10 (가) > (다) > (나) 11 ② 12 ③ 13 해설 참조
14 ③ 15 ④ 16 해설 참조 17 ④ 18 ③ 19 ③ 20 ④
21 ⑤ 22 ② 23 ④

수능 대비 기출 문제

- 01 ① 02 ② 03 ① 04 ④

C 화학 반응식과 양적 관계

- 01 ④ 02 ② 03 ③ 04 ④ 05 ⑤ 06 CO₂의 질량: 13.2 g, H₂O의 양(mol): 0.3몰 07 ④ 08 해설 참조 09 ④ 10 ②
11 ① 12 ③ 13 ③ 14 ④ 15 ② 16 ③ 17 ⑤ 18 ①
19 ④ 20 ② 21 ⑤

수능 대비 기출 문제

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

D 용액의 농도

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

수능 대비 기출 문제

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

II 원자의 세계

E 원자의 구조

- 01 ⑤ 02 ④ 03 ② 04 ① 05 ④ 06 ㉠: 11, ㉡: 12, ㉢: 10 07 ② 08 ③ 09 ③ 10 ① 11 ② 12 ③ 13 ③
14 ③ 15 해설 참조 16 ④ 17 ③ 18 ④ 19 ② 20 ②
21 ④

수능 대비 기출 문제

- 01 ② 02 ⑤ 03 ④ 04 ③

F 현대 원자 모형

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

수능 대비 기출 문제

- 01 ② 02 ② 03 ① 04 ③

G 전자 배치

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

수능 대비 기출 문제

- 01 ② 02 ① 03 ① 04 ③

H 주기율표와 원소의 분류

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

수능 대비 기출 문제

- 01 ⑤ 02 ④ 03 ① 04 ⑤

I 원소의 주기적 성질 (1) - 유효 핵전하, 원자 반지름

- 01 ② 02 ② 03 (1) B < F < Ne (2) Al < P < S 04 ①
05 ③ 06 ② 07 ④ 08 ④ 09 ④ 10 ④ 11 ② 12 ②
13 ② 14 ① 15 해설 참조 16 ④ 17 ② 18 ③ 19 ⑤
20 ⑤

수능 대비 기출 문제

- 01 ⑤ 02 ④ 03 ① 04 ③

J 원소의 주기적 성질 (2) - 이온화 에너지

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

수능 대비 기출 문제

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

III 화학 결합과 분자의 세계

K 화학 결합의 전기적 성질과 이온 결합

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

수능 대비 기출 문제

01 ⑤ 02 ② 03 ⑤ 04 ④

L 공유 결합과 금속 결합

01 ③ 02 ④ 03 해설 참조 04 ③ 05 ⑤ 06 ② 07 ③
08 해설 참조 09 ⑤ 10 ③ 11 ⑤ 12 ① 13 ① 14 ④
15 ④ 16 ④ 17 ③ 18 (1) (나), (다) (2) (가), (라) 19 ④
20 ③ 21 ① 22 ⑤

수능 대비 기출 문제

01 ④ 02 ⑤ 03 ⑤ 04 ②

M 결합의 극성과 루이스 전자점식

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

수능 대비 기출 문제

01 ③ 02 ① 03 ④ 04 ③

N 분자의 구조

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

수능 대비 기출 문제

01 ① 02 ⑤ 03 ④ 04 ③

O 분자의 극성과 성질

01 ② 02 ② 03 ⑤ 04 ③ 05 ⑥ 06 ⑤ 07 ③ 08 ④
09 ② 10 ④ 11 ② 12 ③ 13 해설 참조 14 ② 15 ④
16 ④ 17 ② 18 ⑤ 19 ④

수능 대비 기출 문제

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

IV 역동적인 화학 반응

P 동적 평형

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

수능 대비 기출 문제

01 ① 02 ⑤ 03 ① 04 ①

Q 물의 자동 이온화와 pH

01 ③ 02 ① 03 ⑤ 04 ① 05 ⑤ 06 ③ 07 ⑤ 08 ③
09 ③ 10 ⑤ 11 ④ 12 ④ 13 ③ 14 (나) - (다) - (가)
15 ③ 16 ① 17 ① 18 ③ 19 해설 참조 20 ⑤ 21 ④
22 ① 23 ⑤

수능 대비 기출 문제

01 ⑤ 02 ⑤ 03 ① 04 ④

R 중화 반응

01 ⑤ 02 ⑤ 03 ② 04 ④ 05 ③ 06 ④ 07 ③ 08 ③
09 ② 10 (1) (가): Na^+ (나): Cl^- (다): H^+ (라): OH^-
(2) 해설 참조 11 (1) 0.2 M (2) 해설 참조 12 ③ 13 ④
14 $\text{H}^+(aq) + \text{OH}^-(aq) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(l)$ 15 ③ 16 ① 17 ③
18 (1) ㉠ 피펫, ㉡ 뷰렛 (2) (가) - (라) - (다) - (나) 19 ② 20 ④
21 ⑤ 22 ⑤

수능 대비 기출 문제

01 ② 02 ③ 03 ② 04 ③ 05 ④ 06 ④ 07 ② 08 ①
09 ② 10 ②

S 산화 환원 반응

01 ③ 02 ③ 03 ② 04 ③ 05 ④ 06 ① 07 (가): +2
(나): +4 (다): -3 08 ⑤ 09 ② 10 ④ 11 ③ 12 ⑤
13 ⑤ 14 ⑤ 15 ① 16 ① 17 ⑤ 18 해설 참조
19 (1) $6\text{Fe}^{2+} + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ \rightarrow 6\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cr}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O}$
(2) 6몰 20 ① 21 ⑤ 22 ③ 23 ①

수능 대비 기출 문제

01 ① 02 ② 03 ⑤ 04 ①

T 화학 반응에서 열의 출입

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

수능 대비 기출 문제

01 ⑤ 02 ② 03 ③ 04 ③

A 화학과 우리 생활

- 01 ③ 02 ④ 03 ⑤ 04 ④ 05 ② 06 ④ 07 해설 참조
08 해설 참조 09 해설 참조 10 해설 참조

B 화학식량과 몰

- 01 ② 02 ② 03 ⑤ 04 ② 05 ⑤ 6 ③ 07 3.5
08 분자량 비 (가) : (나) = 23 : 11, 원자량 비 A : B = 7 : 8
09 해설 참조

C 화학 반응식과 양적 관계

- 01 ① 02 ④ 03 ① 04 ③ 05 ② 06 ① 07 해설 참조
08 해설 참조 09 해설 참조

D 용액의 농도

- 01 ⑤ 02 ⑤ 03 ② 04 ⑤ 05 ③ 06 ④ 07 ①
08 (가) 퍼센트 농도: 20%, (나) 몰 농도: 0.04 M
09 NaOH의 양(mol): 0.2몰, NaOH(aq)의 몰 농도: 0.4 M

E 원자의 구조

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

F 현대 원자 모형

- 01 ② 02 ② 03 ③ 04 ① 05 ④ 06 ② 07 ③ 08 ⑤
09 (1) 주 양자수: 1, 방위 양자수: 0, 자기 양자수: 0, 스핀 자기 양자수: $+\frac{1}{2}$ (또는 $-\frac{1}{2}$) (2) 주 양자수: 1, 방위 양자수: 0, 자기 양자수: 0, 스핀 자기 양자수: $-\frac{1}{2}$ (또는 $+\frac{1}{2}$) 10 해설 참조

G 전자 배치

- 01 ② 02 ③ 03 ③ 04 ⑤ 05 ⑤ 06 ⑤ 07 해설 참조
08 (1) $1s^2 2s^2 2p^2$ (2) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

H 주기율표와 원소의 분류

- 01 ③ 02 ① 03 ④ 04 ③ 05 ② 06 ③ 07 (1) C, H (2) A, B, D, E, F, G (3) A, C (4) C, D (5) B, G (6) E (7) C (8) F (9) H 08 (1) $1s^2 2s^2 2p^1$ (2) 2주기 13족 원소

I 원소의 주기적 성질 (1) - 유효 핵전하, 원자 반지름

- 01 ⑤ 02 ④ 03 ④ 04 ① 05 ④ 06 ④ 07 ③
08 해설 참조 09 해설 참조

J 원소의 주기적 성질 (2) - 이온화 에너지

- 01 ② 02 ③ 03 ⑤ 04 ① 05 ② 06 ① 07 (1) B, D (2) A, B, C (3) $1s^2 2s^2 2p^1$ (4) C 08 해설 참조

K 화학 결합의 전기적 성질과 이온 결합

- 01 ⑤ 02 ② 03 ⑤ 04 ④ 05 ④ 06 ① 07 해설 참조
08 해설 참조 09 해설 참조

L 공유 결합과 금속 결합

- 01 ③ 02 ④ 03 ⑤ 04 ③ 05 ⑤ 06 ① 07 해설 참조
08 해설 참조 09 해설 참조

M 결합의 극성과 루이스 전자점식

- 01 ④ 02 ⑤ 03 ① 04 ⑤ 05 ② 06 ④ 07 ③ 08 ④
09 해설 참조 10 해설 참조 11 해설 참조

N 분자의 구조

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

O 분자의 극성과 성질

- 01 ④ 02 ⑤ 03 ① 04 ② 05 ① 06 ① 07 ②
08 해설 참조 09 해설 참조

P 동적 평형

- 01 ③ 02 ② 03 ④ 04 ③ 05 ③ 06 ① 정반응
㉠ 역반응 ㉡ 가역 반응 ㉢ 동적 평형 07 해설 참조
08 해설 참조 09 해설 참조

Q 물의 자동 이온화와 pH

- 01 ① 02 ③ 03 ① 04 ③ 05 ① 06 ① 07 해설 참조
08 해설 참조 09 해설 참조 10 HCl(aq): 2, NaOH(aq): 11

R 중화 반응

- 01 ① 02 ③ 03 ① 04 ③ 05 ③ 06 ②
07 H₂O의 양(mol): 0.02 mol, ■의 양(mol): 0.03 mol
08 (1) ㉠ 피펫, ㉡ 붉은색 (2) (가) - (마) - (나) - (다) - (라)
09 6%

S 산화 환원 반응

- 01 ④ 02 ⑤ 03 ③ 04 ② 05 ② 06 ④ 07 (가) Na, (나) KBr 08 해설 참조 09 -3, +5

T 화학 반응에서 열의 출입

- 01 ① 02 ④ 03 ④ 04 해설 참조