

2017학년도 TIME 모의평가 해설지 정오표

(2016-09-23 기준)

[쇄별 구분법]

1쇄 : 필적 확인란 문구가 '황홀한 그 모습에 어느 누가 당하지 않을 텐가'입니다.

2쇄 : 필적 확인란 문구가 '내 마른 영혼에 단비가 되어준 그대'입니다.

1회]

#2

ㄱ. 해설 교체 → (가)에서 C는 O와 반응하여 산화물을 형성하며 산화됩니다. 산화수로 접근하여도 산화수가 0에서 +2로 증가하였으므로 산화되었다고 볼 수 있습니다.

ㄴ. 해설 교체 → Fe_2O_3 에서 Fe의 산화수는 +3이고, FeO에서 Fe의 산화수는 +2이므로 Fe의 산화수는 감소하였습니다. (○)

(2016.07.18 등록, 해설 논리과정의 변화) 1쇄만 해당

2회]

#19

ㄱ. 실험 I 과 II에서 (×) → 실험 I 과 III에서 (○)

(2016.07.14 등록, 오타) 1쇄만 해당

#20

ㄷ. C는 3개의 산화수를 가지므로, (중략) C가 $\frac{8}{3}N$ 만큼만 (×) → C는 2개의 산화수를 가지므로, (중략) C가 4N만큼만 (○)

(2016.08.16 등록, 오타) 1쇄만 해당

4회]

#16

탄화 수소	구조	탄화 수소	구조
(가)	$\begin{array}{c} & \\ -C & -C- \\ & \end{array}$	(다)	$\begin{array}{c} & & & \\ -C & -C & =C & -C- \\ & & & \end{array}$
(나)	$\begin{array}{c} & & \\ -C & -C & =C \\ & & \end{array}$	(라)	$\begin{array}{c} & & \\ -C & -C & - \\ & & \\ -C & -C & - \\ & & \end{array}$

→

탄화 수소	구조	탄화 수소	구조
(가)	$\begin{array}{c} & \\ -C & -C- \\ & \end{array}$	(다)	$\begin{array}{c} & & & \\ -C & -C & =C & -C- \\ & & & \end{array}$
(나)	$\begin{array}{c} & & \\ -C & -C & =C \\ & & \end{array}$	(라)	$\begin{array}{c} & & \\ -C & -C & - \\ & & \\ -C & -C & - \\ & & \end{array}$

ㄴ. (다)의 분자 구조에서, H 원자 2개와 결합한 C 원자의 수는 2입니다. (×) → (다)는 2가지의 분자 구조가 가능한데, 이들은 H 원자 1개와 결합한 C 원자의 수가 0이 될 수도 있고, 2가 될 수도 있습니다. (○)

(2016.07.20 재등록, 오류) 1쇄만 해당