[05. 화합물의 양적관계2]

05. 표는 원소 A,B로 이루어진 화합물 (가)~(라)에 대한 자료이다.

화합물	(가	(나)	(다)	(라)
분자당 구성 원자 수	3	3	a	b
$\frac{\text{B의 질량}}{\text{A의 질량}}$	$\frac{4}{7}$	$\frac{16}{7}$	$\frac{12}{7}$	$\frac{20}{7}$

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 〈보기〉에서 있는 대로 고른 것은? (단, A, B는 임의의 원소 기호이며, a와 b는 9 이하의 정수이다.)

〈보 기〉

ㄱ. (다)의 분자식은 A_3B_2이다.
ㄴ. 원자량 비는 A:B=7:8이다.
ㄷ. a+b=12이다.
ㄹ. 1g에 들어 있는 A 원자 수는 (가)가 (라)보다 크다.
ㅁ. 1몰에 들어 있는 B 원자 수는 (나)와 (다)가 같다.

① ㄱ,ㄴ
② ㄱ,ㄴ,ㄹ
③ ㄷ,ㅁ
④ ㄷ,ㄹ,ㅁ
⑤ ㄴ,ㄷ,ㄹ
⑥ ㄴ,ㄷ,ㄹ,ㅁ
⑦ ㄱ,ㄴ,ㄷ,ㄹ
⑧ ㄱ,ㄴ,ㄷ,ㅁ

정답 : ⑤ ㄴ,ㄷ,ㄹ

ㄱ. (X) (다)의 분자식: A_2B_3
ㄴ. (O)
ㄷ. (O) a=5 b=7
ㄹ. (O)
ㅁ. (X) (나) AB_2 1몰의 B원자수: 2몰 (다) A_2B_3 1몰의 B 원자 수: 3몰

copyright ⓒ 2019 극한효율 All Right Reserved.