[04. 화합물의 양적관계]

04. 표는 일정한 온도와 압력에서 기체 (가)~(다)에 대한 자료이다.

기체	분자식	질량(g)	부피(L)	전체 원자 수 (상대값)
(가)	XY_2	23	4V	2
(나)	X_2Z_4	4	a	1
(다)	Z_2Y	27	12V	

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 〈보기〉에서 있는 대로 고른 것은? (단, X~Z는 임의의 원소 기호이다.)

〈보 기〉

ㄱ. 1g에 들어있는 Y원자 수는 (다)가 (가)의 3배이다.
ㄴ. 분자량 비는 (나):(다)=16:9이다.
ㄷ. 원자량 비는 Y:Z=14:1이다.
ㄹ. a는 2V이다.
ㅁ. 1g당 부피가 가장 작은 것은 (가)이다.

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

정답 : ⑤ ㄴ,ㅁ

ㄱ. (X) (가):(다)=2*4V/23:1*12V/27 -〉 3배가 아닌 23/18배
ㄴ. (O)
ㄷ. (X) 원자량 비는 X:Y:Z=14:16:1
ㄹ. (X) a=V
ㅁ. (O)

copyright ⓒ 2019 극한효율 All Right Reserved.