

26번

ㄷ. 고정 장치를 제거 후 실린더의 부피 비는 B:C=8:9이다.

43번

보기 ㄷ. $\frac{\text{꼭을열후용기}(A+B)\text{의 반응후 밀도}}{\text{꼭을열기전}(A+B)\text{의 반응전 밀도}} = \frac{3}{2}$

40번

탄소(C)와 산소(O₂)을 각각 0.5몰을

54번

실험

(가) 실린더에 CH₄ 16g을 넣어 이것을 단위 부피로 한다.
(나) (가)의 실린더에 O₂ Xg을 첨가하여 반응 시킨다
(다) (나)의 부피를 단위 부피 **질량**으로 만든다.

54번

실험

(가) 실린더에 X₂Y₄와 Z₂을 넣어 이것을 단위 부피로 한다.
(나) (가)의 실린더를 반응 시킨다
(다) (나)의 부피를 단위 부피 **질량**으로 만든다.

74번

실린더 왼쪽 (가), 실린더 오른쪽 (나)

132번

[실험 결과]

A^{a+}가 산화되고 B^{b+}가 산화된다. → A가 모두 산화되고 B가 산화된다. (a⁺, b⁺삭제)

149번

답 ③

해설

68번 해설

ㄷ. 반응후/반응전 = 0.5/2 = 1/4이다.

85번 해설

ㄴ. x에 해당하는 전자 전이는 n=3→n=2이다. 따라서 x에서 방출되는 빛은 가시광선 영역이다. x는 n=4→n=2

103번 해설

ㄷ. 가장 적은 에너지를 흡수하는 것은 D이다.

146번 해설

(가)의 액성: 염기성

ㄷ. (가)와 (나)의 혼합 용액은 중성이다.