

압력계를 사용할 수 없는 가스는?

- ① 수소 ② 산소
- ③ 질소 ④ 암모니아

55. 완전진공을 0으로 하여 측정된 압력을 의미하는 것은?

- ① 절대압력 ② 게이지압력
- ③ 표준대기압 ④ 진공압력

56. 기체의 밀도를 이용해서 분자량을 구할 수 있는 법칙과 관계가 가장 깊은 것은?

- ① 아보가드로의 법칙 ② 헨리의 법칙
- ③ 반데르발스의 법칙 ④ 일정성분비의 법칙

57. 고온·고압의 수소와 작용시키면 화합하여 암모니아를 생성하는 가스는?

- ① 질소 ② 탄소
- ③ 염소 ④ 메탄

58. 다음 설명 중 틀린 것은?

- ① 비열의 단위는 kcal/°C이다.
- ② 1kcal란 물 1kg을 1°C 올리는데 필요한 열량을 말한다.
- ③ 1CHU란 물 1lb를 1°C 올리는데 필요한 열량을 말한다.
- ④ 비열비(Cp/Cv)의 값은 언제나 1보다 크다.

59. 산소의 성질에 대한 설명 중 옳지 않은 것은?

- ① 그 자신은 폭발위험은 없으나 연소를 돕는 조연제이다.
- ② 액체산소는 무색, 무취이다.
- ③ 화학적으로 활성이 강하며, 많은 원소와 반응하며 산화물을 만든다.
- ④ 상자성을 가지고 있다.

60. 프로판 용기에 50kg의 가스가 충전되어 있다. 이 때 액상의 LP가스는 몇 l의 체적을 갖는가? (단, 프로판의 액비중량은 0.5kg/l이다.)

- ① 25 ② 50
- ③ 100 ④ 150

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
③	③	④	④	②	③	②	②	④	②
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
③	③	③	②	③	②	③	②	②	④
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
①	③	③	④	①	①	③	②	②	③
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
④	①	①	③	③	①	①	②	③	①
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
③	④	②	①	③	④	②	②	③	③
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
④	④	③	④	①	①	①	①	②	③