

2022학년도 1학기 1차고사 (3)학년 (과학)과 정답

번호	정답	배점	번호	정답	배점
1	3	3	13	4	4
2	4	3	14	2	5
3	4	4	15	3	3
4	1	4	16	4	4
5	4	4	17	2	4
6	5	4	18	이 하 여 백	
7	2, 5	5	19		
8	3	4	20		
9	2	3	21		
10	5	4	22		
11	1	3	23		
12	3	4	24		
번호	정답		배점	채점기준 (부분점수)	
서답형1	2Mg + O ₂ → 2MgO		4	화학식이 모두 맞고 계수가 틀린 경우 2점 원소기호의 대, 소문자가 정확하지 않은 경우 2점 감점	
서답형2	(가) 20, 수소, 10 (나) 기체반응법칙을 적용하여 질소: 수소: 암모니아의 부피의 비가 1:3:2로 반응이 일어난다		6	(가) 2점 (나) 기체반응법칙 2점 부피와 비율 정확히 기입 2점	
서답형3	에너지의 흡수가 일어나 주위 온도가 낮아진다.		3	에너지의 흡수 온도가 낮아짐	
서답형4	(가) 저기압 (나) 고기압 (다) 해풍		3	각 1점	
서답형5	A, 시베리아 기단		3	둘 다 정확히 적어야 정답	
서답형6	맑은 날 이슬점이 일정한 것으로 보아 실제 수증기량이 일정하고, 기온이 높아지면 포화수증기량이 증가하여 습도가 감소하며 기온이 낮아지면 포화수증기량이 감소하여 습도가 높아진다.		6	맑은 날(2점) 이슬점과 실제 수증기량 관계(2점) 기온과 포화수증기량으로 습도 설명(2점) 정답 조건이 아닌 유사답을 쓴 경우 각 항목당 1점 감점	
서답형7	7-1 단열 압축에 의한 온도 상승 7-2 단열 팽창에 의한 온도 하강으로 뿌옇게 흐려진다. 7-3 향 연기가 응결핵 역할을 해 더 뿌옇게 흐려진다.		10	7-1 단열 압축(1점)과 온도 상승(1점) 의미 포함 7-2 단열 팽창(1점)과 온도 하강(1점), 뿌옇게 흐려진다(2점)는 의미 포함 7-3 응결핵(2점), 더 뿌옇게 흐려진다(2점) 라는 의미 포함	