

3학년		과학과		학생용 정답지											
선택형 : (70)점															
문항	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
정답	3	5	1	2	2	3	1	4	4	3	4	1	3	5	1
배점	3	3	3	5	4	3	3	5	3	4	4	4	4	4	5
문항	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25					
정답	1	5	3												
배점	4	5	4												
3서답형(서술형) : (30)점															
문항	정답 또는 인정답안							채점기준 및 부분점수							배점
서1	$N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$							부분 점수 없음							4
서2	(가),(다),(라),(나)							부분 점수 없음							3
서3	지구 온난화							부분 점수 없음							3
서4	(1) 마그네슘 3g이 2g의 산소와 반응하여 산화 마그네슘 5g이 생성되므로 마그네슘:산소:산화 마그네슘의 질량비는 3:2:5이다. 이 때, 마그네슘 12g이 산소 8g과 반응할 때 생성되는 산화 마그네슘 20g이다. (2) 질량 보존 법칙, 일정 성분비 법칙							(1) 의미가 같으면 정답으로 인정, 3점 (2) 부분 점수 없음, 각각 2점씩							7
서5	구리와 산소가 반응하여 산화구리(Ⅱ)가 생성될 때 반응하는 구리와 산소의 질량비(구리 : 산소 = 4 : 1)가 일정하기 때문이다.							의미가 같으면 정답으로 인정							4
서6	(1) A (2) D의 현재 기온에서 수증기량이 7.6g이고 10℃에서 포화수증기량이 14.7g이므로 14.7-7.6=7.1g이 응결된다.							(1) 2점 (2) 의미가 같으면 정답으로 인정, 3점							5
서7	기온이 낮아질 때, 수증기량이 증가될 때							의미가 같으면 정답으로 인정, 각각 2점씩							4