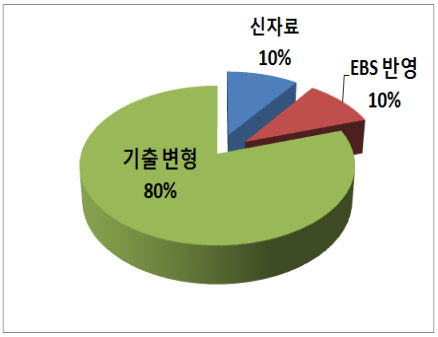
화학 Ⅰ 2012 EBS 우수 문항

화학 백인덕 선생님

화학 과목 EBS 교재와 반영률에 대하여



6월, 9월 모평 화학 Ⅰ, Ⅱ 출제 분포
(각 20문항 결과)

▶ 화학 과목을 포함한 과학탐구는 언어, 수리, 외국어 영역과 달리 EBS의 실질 반영률이 낮다.

▶ 6월, 9월 모평 기준으로, EBS에만 나온 독특한 자료를 변형하여 실질적으로 반영한 문항들은 20문항 중 1~2문항 정도였다.

▶ 대부분의 나머지 문항들은 그래프에서 볼 수 있듯이 평가원 기출 문항들을 변형한 것이었다.

▶ 수능 화학의 기본 전략은 EBS 문항 분석 이전에 개념 공부와 평가원 기출 분석임을 명심하라. 늘 강조하듯 가장 질 좋은 문항은 기출문항이다.

▶ 기본 개념이 잡혀있고 평가원 및 수능을 반복 학습하여 기출 분석이 마무리된 학생들에게는 EBS의 교재를 풀어보는 것이 의미가 있다.

▶ EBS 교재 중 일부는 독특한 자료를 제시하거나 고차원의 사고를 필요로 하는 우수한 문항들도 있다. 이러한 문항들을 경험해보는 것은 실수를 줄이고 문항 풀이 시간을 줄일 수 있으므로 도움이 된다.

▶ 백인덕 선생님 연구실에서는 학생들의 학습 부담을 최소화하면서도 EBS 교재를 완벽하게 커버할 수 있도록 EBS 우수 문항을 아래와 같이 발표한다.

화학 EBS 우수 문항 가이드

▶ 대상 교재 : EBS 수능특강 화학 Ⅰ / EBS 수능완성 화학 Ⅰ

▶ 선정 기준 : 독특한 유형의 자료나 보기가 제시된 문항
틀리기 쉬운 함정형 보기 등이 제시된 문항
고난도의 사고력이 요구되는 문항
평가원 기출 문항이나 시중 문항과 중복되는 문항은 제외
(단, 기출을 독특하게 응용한 것은 포함)

▶ 발표 형식

EBS 교재의 문항 자체를 복사해서 올릴 경우 저작권 문제가 발생할 수 있으므로 각 교재의 문항 번호만을 발표한다.

각 문항의 번호와 함께 백인덕 선생님의 코멘트와 문항의 유형도 함께 발표하여 학생들이 참고하기 쉽게 하였다.

▶ 오류 문항

EBS 문항 중 오류가 있는 문항들은 우수 문항 발표에 추가하지 않았다. EBS 교재에 오류가 있는 문항들이 많으므로 수능 시험 전에 EBS에서 발표한 정오표를 반드시 확인하기 바란다.

1. 화학 Ⅰ EBS 수능 특강

(1) 우수 문항

단원	페이지	번호	문제유형	백인덕 선생님의 특별한 코멘트
Ⅰ. 물	18	7	신자료 문제	독특한 자료가 제시되었다. 이 자료는 6월 평가원에서 그대로 사용되기도 하였다. 한번쯤 풀어볼만한 문제이다.
	19	1	사고형 문제	주어진 자료를 토대로 물질의 성질을 파악한 후, 각각의 가열 곡선을 찾아내야 한다. 액체의 가열 곡선에 대해 정확하게 이해하고 있어야 해결할 수 있는 문제이다.
	19	2	기출변형 문제	화학 Ⅰ에서 잘 다뤄지지 않던 물의 전기분해가 EBS에서 계속 다뤄지고 있다. 눈여겨보도록 하자. 단, 보기 ㄱ에 오류가 있으니 주의하자. 상온에서 a는 액체인 물 분자간의 인력이므로, 기체인 A_2, B_2에서의 분자간 인력보다 더 강하다.
	29	2	기출응용 문제	금속, 탄소화합물 파트에서 주로 나오던 유형의 문제가 물 파트에서도 다뤄졌다. 크게 어렵진 않지만 관련 내용에 대해 확실하게 모르면 틀리기 쉽다. 확인 차 풀어보도록 하자.
	31	6	자료해석 문제	그래프에서 (가), (나) 가 의미하는 바를 이해했다면 쉽게 해결할 수 있는 문제이다. 산, 염기 반응에서 지시약을 가했을 때의 혼합용액의 색을 묻는 보기가 지속적으로 출제되고 있다. 이에 대해 정리해두자.
	33	1	기출응용 문제	기출문제에 보기만 바꾼 형태이다. 까다로워 보이지만 차분히 분석해보면 얼마든지 풀 수 있다. 이 문제와는 반대로 서로 다른 염기 수용액과 동일한 산 수용액의 중화 반응이 나올 수도 있다. 기출은 반복된다. 확실하게 정리해두자.
	40	2	기출변형 문제	일시적 센물을 처리할 때의 반응식을 쓸 수 있다면 쉽게 해결할 수 있는 문제이다. 점검차 풀어보자.
	42	1	고난도 문제	칼슘 화합물의 반응을 전반적으로 알고 있어야 풀 수 있는 문제이다. 칼슘 화합물은 공기 파트에서도 나오므로 한 번에 정리해두도록 하자.

	42	2	신자료 문제	기출에는 이온 교환수지를 이용하여 센물을 단물화하는 반응만을 다루었으나, 이 자료에서는 단물을 이용하여 이온 교환 수지를 재생하는 과정까지 다루었다. 이에 대해 정리해두도록 하자.
Ⅱ. 공기	56	6	함정형 문제	정답인 보기가 쉬워서 어렵지 않게 풀 수 있는 문제이다. 그러나 제시된 보기들이 좋다. 정답만 확인하지 말고 오답 보기들도 확실하게 짚고 넘어가자.
	66	8	기출응용 문제	제시된 지문을 꼼꼼하게 읽어서 주어진 조건을 파악하자. 또한 기체의 성질 파트 문제에서 온도는 절대온도로 변환해서 계산해야 함을 기억하자.
	67	2	신자료 문제	문제의 형식이 낯설어 보이지만 묻고 있는 내용은 단순하다. 보일의 법칙에서 온도가 일정할 때 압력과 부피의 곱은 항상 일정함을 기억하자.
	68	3	사고형 문제	일정한 온도에서 압력과 단위 면적당 충돌수의 관계를 정리할 수 있는 문제이다. 피스톤을 잡아당기면 풍선의 부피가 커지게 되므로 기체 A의 압력이 작아짐을 기억하자.
	68	4	신자료 문제	요즘 트렌드의 문제는 아니지만 부피가 변하지 않는 철제 금속통을 이용한 점이 독특하다. 점검차 풀어보도록 하자.
	71	1	지엽형 문제	ㄷ 보기가 독특하다. 수은기둥을 가지고 기체의 압력을 측정하는 문제에서 수은과 밀도가 다른 액체를 사용한 자료가 제시될 수도 있다. 이에 대해 정리해서 만일의 상황에 대비해두자.
	71	2	고난도 문제	실험 (2)에서 고정 장치를 풀었을 때 압력이 일정함을 기억하고 ㄱ 보기를 해결하자.
	80	2	기출응용 문제	출제 빈도가 높은 오존의 반응 메커니즘이다. 제시된 반응 메커니즘을 꼼꼼하게 파악하여 실수하지 않도록 주의하자. 또한 반응의 중간 물질과 촉매를 구분하는 문제가 많으므로 확실하게 정리해 두도록 하자.
	91	3	지엽형 문제	금속 나트륨(Na)에 관련된 문제는 통합형 문항으로 출제될 가능성이 높다. EBS에서도 이에 관련된 문제가 많다. 확실하게 정리해두자. * 주목할 보기: 91p.3번-ㄴ , 92p.7번-ㄴ, ㄷ 96p.8번-ㄷ
	92	7		
	96	8		

Ⅲ. 금속	95	6	신자료 문제 (고난도 문제)	리튬의 반응에 대한 문제이다. 이 반응에 대한 대략적인 반응식을 작성할 수 있어야 해결할 수 있다. Na과 마찬가지로 Li도 알칼리 금속임을 기억하자. 좋은 문항이므로 꼭 한 번 풀어보길 바란다.
	106	4	기출응용 문제	알루미늄 금속의 양쪽성을 알아보기 위한 실험에 관한 문제이다. 이 실험에 대한 특징들을 알고 있다면 쉽게 해결할 수 있는 문제이지만, 한 걸음 더 나아가서 이 실험의 전반적인 내용과 반응식까지 확실하게 정리해두도록 하자.
	107	2	신자료 문제	제시된 자료의 형식이 새롭다. 금속의 성질과 이용에 관한 문제는 꾸준히 출제되고 있으므로 새로운 형식에 당황하지 않도록 기본을 다져두자. 기본은 응용의 밑거름이다.
	117	3	신자료 문제	서로 다른 금속염과 금속의 반응을 다룬 문제이다. 금속의 반응성 순서만 알면 쉽게 해결할 수 있는 문제이다. 기본기에 충실하자.
	119	8	기출변형 문제	철 조각 주변이 붉게 변하였음에 주목하자. 금속의 상대적 반응성을 비교하는 문제에서는 산화, 환원된 물질이 무엇인지 구분할 수 있어야한다. 반응식까지 알아두면 더 좋다. 꼼꼼하게 정리해두도록 하자.
	120	2	사고형 문제	문제의 형식은 기존의 기출문제들과 유사하나, 실험의 조건이 상이하다. 익숙한 문제일수록 실수할 확률이 더 높다. 주어진 조건을 꼼꼼하게 파악하자. 문제에서 이온수의 변화는 없으나, 금속 막대의 질량이 증감함에 주목하자.
Ⅳ. 주변의 탄소 화합물	133	4	기출응용 문제	쉬운 문제이나 칼슘카바이드와 물의 반응을 정확하게 알고 있어야 해결할 수 있다. 탄소화합물 파트는 반응식을 쓰면서 공부하면 문제 해결에 큰 도움이 된다. 참고하길 바란다.
	138	7	지엽형 문제	이성질체의 정의를 알고 있다면 쉽게 해결할 수 있는 문제이다. 이성질체에 대해 어렵게 생각하는 학생들이 많다. '백문이불여일견'이다. 직접 풀어보자. 생각이 바뀔 것이다.
	150	6	기출응용 문제	문제에서 제시된 물질들은 탄소화합물 파트에서 많이 다뤄지는 것들이다. 방향족 탄소화합물의 성질에 대해 확실하게 정리해 두도록 하자.
	154	8	기출변형 문제	기출에서 다뤄졌던 문제를 약간 변형한 문제이다. 가수 분해 된다는 힌트를 놓치지 말자.

				최근 기출에서 반복 출제되고 있는 경향 중 하나이므로 정리해두도록 하자.
	155	2	함정형 문제	ㄷ 보기를 주의하자. (다) 반응에서 아세트산과 아닐린(A)의 반응은 축합반응의 일종인 아미드화 반응이다. 이 반응을 산, 염기 반응으로 생각하기 쉽다. 확실하게 정리해 두자.
	164	1	기출응용 문제	ㄷ 보기를 확인하자. 아스팔트는 고분자 화합물이 아니라 탄소수가 25개 이상인 고체 찌꺼기이다.
	168	6	지엽형 문제	문제에서 고분자 화합물 제품의 재활용 분류 기호가 제시되었다. 플라스틱의 재활용에 대한 문제가 가끔씩 출제되고 있으니 플라스틱(합성수지)을 열경화성 수지와 열가소성 수지로 구분하는 연습을 해두자.
	169	7	신자료 문제	녹말과 셀룰로오스의 구조를 제시하고 공통점을 묻고 있다. 공통점 뿐만 아니라 차이점에 대해서도 정리해두도록 하자. 녹말과 셀룰로오스의 분자식은 동일하다. 항상 기본 개념 정리를 최우선으로 생각하자.
	170	1	기출응용 문제 (계산형 문제)	빠른 계산을 필요로 하는 문제이다. 신속하고 정확한 계산을 위해서는 문제에 대한 이해와 연습이 필요하다. 최근에 연료의 성질을 비교하는 문제가 꾸준히 출제되고 있다. 이에 대한 준비를 철저히 하길 바란다.
Ⅴ. 생활 속의 화합물	183	1	사고형 문제	비누의 성질과 합성에 대하여 묻는 문제이다. 비누에 식초를 떨어뜨리면 지방산이 생성되어 거품이 잘 생기지 않음을 유추할 수 있어야 한다. 꼭 한 번 풀어보도록 하자.
	188	7	신자료 문제	기출에서 줄글로만 제시되던 수소-산소 연료전지의 구조와 반응식에 대한 자료가 제시되었다. EBS 문제에 제시되었으니 확실하게 정리해두자. 보기의 내용도 자료를 토대로 다양하게 제시될 수 있음을 기억하자.
	190	3	신자료 문제	독특한 자료가 제시되었다. 더군다나 우리나라 화학자에 의해 밝혀진 내용이므로 눈여겨 볼 필요가 있다. 정리해두도록 하자.
	191	2	신자료 문제	우리나라 에너지 정책의 방향을 제시해주는 자료이다. 평이한 내용이나 새로운 자료이므로 한 번쯤 풀어보도록 하자.

2. 화학 Ⅰ EBS 수능 완성

(1) 우수 문항 - 테마편

단원	페이지	번호	문제유형	백인덕 선생님의 특별한 코멘트
Ⅰ. 물	11	9	사고형 문제	학생들이 쉽게 느끼는 자료를 통합해서 제시한 점이 좋았다. 물이 기화되기 위해서는 끓는점에 도달하기까지 필요한 열과 기화될 때의 열이 모두 필요함을 기억하자.
	11	10	신자료 문제	쉬운 내용이나 주어진 실험이 특이하다. 얼음이 녹을 때의 부피 변화를 기억하고, 얼음이 물속에 들어 있음에 유의하자.
	12	11	사고형 문제	눈에 띄는 독특한 문항이다. 자료의 독특성 때문에 어렵게 느낄 수 있으나 조금만 주의해서 보면 얼마든지 풀 수 있는 익숙한 내용이다. 실수하지 않도록 주의하자.
	16	7	신자료 문제	표면 장력만 고려하던 기존의 기출 문제들과 다르게 온도에 따른 물의 표면장력과 밀도를 함께 고려해야 하는 참신한 문제이다. 점검차 풀어보자.
	16	8	신자료 문제	휘어진 유리관과 곧은 유리관의 모세관 현상을 비교하는 신선한 시도를 한 문제이다. ㄷ 보기의 경우 혼동하기 쉬우니 확실하게 이해하자.
	17	10	신자료 문제	문제와 보기 모두 참신한 문항이다. 모세관 현상에 관한 전반적인 내용을 함축적으로 묻고 있다.
	18	11	신자료 문제	모세관 현상에 관한 문제들이 반복되어 출제되었고 자료들도 독특하다. 모세관 상단부의 개폐 여부와 관의 굵기에 대한 내용을 확실하게 정리해 두도록 하자.
	24	9	사고형 문제	이온수 변화를 주로 묻는 기출문제와는 다르게 이온수의 비율에 관한 자료를 제시한 독특한 문항이다. 첨가하는 $AgNO_3$ 수용액의 양이 증가해도 용액속의 Na^+이 일정함을 기억하자.
	30	9	기출변형 문제	평가원에서 나왔던 문제를 약간 변형한 문제이다. 농도는 같으나 염기의 가수가 다를 경

				우를 다루고 있는 ㄷ 보기는 확실하게 정리해 두도록 하자.
	30	10	신자료 문제	다가산의 중화반응에 관한 문제이다. 기출에서 다뤄진 적은 없지만 EBS에서 출제되었으니 정리는 하고 넘어가자.
	31	12	사고형 문제	기출에서 많이 다뤄지던 문제를 자료의 형식만 변형해서 낸 문제이다. 중화 반응으로 상승한 온도는 생성된 물 분자수에 비례하고 혼합 용액의 부피에 반비례함을 기억하자.
Ⅱ. 공기	42	5	신자료 문제	건조한 공기의 성분 기체를 알아보는 문제의 자료로 기존에 반복 출제되던 분별 증류 장치가 아닌 부피-온도 그래프를 제시한 점이 특이하다. 조금은 지엽적인 문제이지만 풀어볼 가치가 있어 보인다.
	44	12	기출응용 문제	다른 자료들은 보통 끓는점, 반응성 등을 제시하고 공기의 성분을 물어보지만, 밀도를 제시한 점이 독특하다. 점검 차 풀어보도록 하자.
	48	5	기출응용 문제	쉬운 편에 속하는 확산 문제이다. 다만 온도, 압력, 부피가 동일할 때 분자량이 작으면 속도가 빨라서 충돌수가 커짐을 기억하자.
	50	12	신자료 문제	다공성 세라믹 용기에서의 기체 확산 속도를 비교하는 문제이다. 다공성막을 경계로 확산이 일어날 때 분자량이 작을수록 확산 속도가 빠름을 기억하자.
	56	9	기출변형 문제	제시된 반응 용기를 제외하면 작년 기출문제와 매우 흡사하다. 제시된 반응 용기는 화학Ⅱ에 기출된 자료이다. 수능에서 공기 파트의 문제들이 복잡해지는 추세이므로 다양한 자료를 접해보는 것도 좋을 것이다. 단, 가장 중요한 것은 기본에 충실해야 한다는 점이다.
	56	10	신자료 문제	내용은 어렵지 않으나, 제시된 자료가 새로운 문제였다. 압력과 부피가 반비례 관계임을 다시 한 번 정리해두자.
	57	11	신자료 문제	물 단원에서 자주 묻는 형태의 문제를 공기 단원에서 새롭게 제시하였다. 수면에 작용하는 대기압과 용기 속에 작용하는 압력의 관

				계를 이해하자.
	61	7	신자료 문제	익숙한 자료와 함께 새로운 자료가 제시되었으나 어렵지 않은 문제이다. 이와 관련된 광화학 스모그 문제가 수능에서 지속적으로 출제되고 있으므로 정확하게 정리해두자.
	63	11	기출응용 문제	금속 단원 기출문제의 형태를 그대로 따온 문제이다. 대기 오염을 일으키는 물질을 정확하게 알고 있어야 풀 수 있으므로 점검 차 풀어보도록 하자.
Ⅲ. 금속	69	9	기출변형 문제	익숙한 유형의 그래프지만 각각의 질량이 서로 다른 1족 금속을 이용한 참신한 문제이다. 금속과 물과의 반응식을 쓸 줄 안다면 쉽게 풀 수 있는 문제이다.
	69	10	신자료 문제	내용은 기출에 있던 것이다. 다만 제시된 그래프의 모양이 새로웠다. 그래프를 분석하는 데 중점을 두자. Y_2의 부피 증가에 따라 이온 수가 왜 그렇게 변하는지를 세심하게 따져보는 연습이 필요하다.
	76	11	기출응용 문제	기출에서 많이 다뤄졌던 자료들이 통합된 문제이다. 자료의 통합도 좋고 보기들도 좋다. 학생들이 혼동하기 쉬운 부분을 다루고 있으므로 풀어 볼만하다.
	80	8	신자료 문제	금속의 반응성에 따라 각 금속판에서 어떤 변화가 일어나는지, 그리고 금속판의 변화에 따라 발생하는 금속판의 질량 변화까지 꼭 알아두자. 또한 (나)에서 A와 B 모두에서 기체가 발생하였다는 조건에 주의하자.
	81	9	기출응용 문제	기출문제에 ㄷ 보기가 추가된 형태이다. 이러한 그래프가 수능에 꾸준히 출제되고 있다. 그래프의 X축과 Y축을 꼼꼼하게 확인하는 습관을 기르도록 하자.
	81	10	기출변형 문제	그래프의 모양이 상당히 새롭다. 그러나 기출문제의 Y축을 역수로 놓아서 그래프가 뒤집힌 형태일 뿐이다. 기출에 나왔던 그래프들은 모두 응용될 수 있음을 기억하자.
	87	6	신자료 문제	자료가 독특한 문제이다. 보기는 익숙하지만 (나) 그래프로 인해 문제가 생소하게 다가올 것이다. 새로운 자료가 제시된 경우 문제 자체가 어렵진 않다. 차분히 접근해보도록 하

				자.
	89	11	사고형 문제	기출에 나왔던 내용들을 통합하여 다시 물어본 문제이다. 내용 자체는 그리 어렵지 않으나 두 반응에 관해 확실하게 알고 있어야 해결 할 수 있다. 수능에서는 이런 유형이 많이 나오니 연습을 하는 것이 좋다.
Ⅳ. 주변의 탄소 화합물	93	2	기출변형 문제	기출에서 보기로 제시되었던 것을 문제로 만든 것이다. 점검 차 풀어보자.
	95	9	신자료 문제	자료와 보기가 참신하다. 촉매를 이용하여 사슬 구조의 탄화수소를 고리 모양의 탄화수소로 변형시키는 과정이 반응식으로 제시되었다. 새로운 자료이니 정리해두자. ㄴ 보기에 대해서도 잘 이해해두자.
	96	11	신유형 문제	새로운 유형의 문제이다. 익숙한 내용이지만 자료를 분석해야 하므로 꼼꼼하게 살펴볼 필요가 있다.
	99	4	신자료 문제	펠링반응의 반응식 자체가 자료로 제시되었다. 한번 쯤 풀어볼 만한 문제이다.
	100	7	기출변형 문제	기출에서 자료로 제시한 화합물의 구조식 대신, 화합물에 대한 성질을 자료로 제시하였다. 이러한 유형도 나올 수 있으니 참고해두자.
	108	12	신자료 문제	독특한 형식의 문항이다. 기출에 나왔던 내용들을 통합적으로 다시 물어본 문제이다. 내용 자체는 그다지 어렵지 않으나 수능에서 다뤄질 법도 한 문제이니 잘 정리해두자.
	115	11	기출변형 문제	대표적인 섬유의 단위체들이 자료로 제시되었다. 자료 자체는 어렵지 않으나, 간혹 실수가 발생할 수도 있으니 꼭 연습해보자.
	127	11	신자료 문제	125p. 5번 문제에 이어 반복 출제된 제산제 관련 문항이다. 제산제만을 다룬 문제가 새롭게 출제되었으므로 관련된 내용까지 확실하게 정리해 놓도록 하자.
	127	12	신자료 문제	제시된 자료와 문제 모두 좋다. 대체 에너지로 주목받고 있는 수소에너지에 관한 문제인 만큼 확실하게 정리해 두도록 하자.

(2) 우수 문항 - 실전편

회차	페이지	번호	문제유형	백인덕 선생님의 특별한 코멘트
1회	130	2	신자료 문제	자료가 독특한 문항이다. 생소한 자료 때문에 어렵게 느낄 수 있으나 주의해서 보면 쉽게 풀 수 있는 문제이다. 경험 상 풀어보자.
2회	135	2	사고형 문제	단원 통합적 사고가 필요한 문항이다. 학생들이 쉽게 느끼는 내용을 새로운 각도의 자료로 통합해서 제시한 점이 좋았다.
	136	7	사고형 문제	실전 모의고사의 기체 단원 문제 중에 눈에 띄는 문항이다. 상당히 좋은 문항으로 학생들이 풀어볼만한 가치가 있다.
3회	143	15	신유형 문제	익숙한 자료이지만 학생들이 놓치기 쉬운 개념을 묻고 있는 좋은 문제이다. 한 번쯤은 풀어보고 넘어갈 문항이다.
4회	145	3	기출변형 문제	수용액 문항은 어떻게든 응용이 가능하다. 신유형은 아니지만, 여러 유형을 접해보는 것이 좋다. 수용액의 반응에서 반응비와 농도비를 혼동하지 않도록 주의하자.
	147	10	사고형 문제	단원 통합적 문제이다. 나트륨은 화학 Ⅰ의 여러 곳에서 나오기 때문에 한 번에 정리를 할 필요가 있다.
	147	12	사고형 문제	평가원에서 나왔던 문제를 약간 변형한 문제이다. ㄷ 보기의 경우 약간 지엽적이긴 하지만 수능에 출제될 가능성도 있어 보인다. 점검 차 풀어보도록 하자.
5회	153	16	신자료 문제	새로운 유형의 자료가 제시되었다. 탄화수소 유도체의 성질을 파악해서 그에 해당되는 물질을 유추해내야 한다. 상당히 좋은 문항이다. 꼭 풀어보도록 하자.
	154	17	기출변형 문제	이러한 유형의 문제들이 기출에 지속적으로 출제되고 있다. 이 문제도 기출문제를 약간 변형해서 제시한 것이다. 지속적으로 출제되고 있는 문제이므로 이에 대한 개념들을 확실하게 정리해 두도록 하자.
	156	6	함정형 문제	문제의 형식이 익숙하다고 해서 문제가 동일

6회				한 것은 아니다. 문제를 꼼꼼하게 읽는 습관을 기르자.
	158	15	기출변형 문제	익숙한 유형의 문제이다. 그러나 새로운 내용이 포함된 문제이기도 하다. C는 산화물을 보고 유추할 수 있지만, 프로펜(C_3H_6)의 물첨가 반응에서 B와 C를 구분하는 내용은 처음 다뤄진 문제이다. 문제를 풀 때 큰 지장을 주지는 않지만 EBS에서 다뤄졌으므로 숙지할 필요가 있다.
	159	17	기출응용 문제	작년 기출문제(대부분의 고분자 화합물 관련 문제들에 비해 정답률이 높지 않은 문제였다.)를 약간 변형시킨 문제이다. ㄴ 보기는 실수하기 쉬우므로 주의하도록 하자.