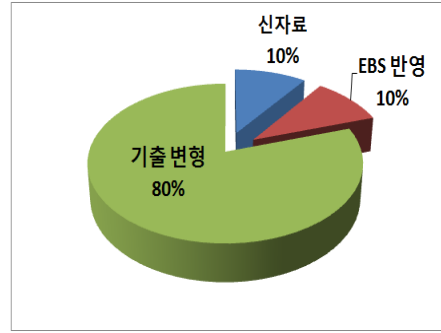


## 화학 II 2012 EBS 우수 문항

화학 백인덕 선생님

### 화학 과목 EBS 교재와 반영률에 대하여

- ▶ 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 강조 하듯 가장 질 좋은 문항은 기출문항이다.
- ▶ 기본 개념이 잡혀있고 평가원 및 수능을 반복 학습 하여 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.



6월, 9월 모평 화학 I, II 출제 분포 (각 20문항 결과)

### 화학 EBS 우수 문항 가이드

- ▶ 대상 교재 : EBS 수능특강 화학 II / EBS 수능완성 화학 II
- ▶ 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 II EBS 수능 특강

### (1) 우수 문항

단원	페이지	번호	문제유형	백인덕 선생님의 특별한 코멘트
I. 물질의 상태와 용액	18	2	사고형 문제	화학2의 경우 다양한 형태의 실험 문제가 나온다. 낯선 실험 자료이지만 기본 개념에 충실하여 문제를 풀어보자. 기체 분자 사이의 평균 거리는 $\frac{V}{n}$ 에 비례한다.
	22	5, 6	자료해석 문제	액체의 분자량을 측정하는 가장 기본적인 형태의 실험 문제이다. 어떤 실험인지 정확하게 아는 만큼 문제를 쉽게 풀 수 있다. 자료를 유심히 봐두자.
	23	8	신자료 문제	샤를의 법칙을 실제 기체에 적용한 신자료 문제이다. c 보기에서 실수하지 않도록 하자.
	32	1	사고형 문제	실험이 진행되는 바를 정확하게 예측하여 보기가 의미하는 바를 정확하게 이해하자. 단, 문제의 조건에서 용기의 부피는 충분히 커서 액체의 기화에 따른 내부 압력의 변화를 무시할 수 있다고 가정하고 문제에 접근해야 한다.
	33	4	신자료 문제	액체는 임계온도에서 압력이 아무리 높아도 액체로 존재하지 못하고 기체로 존재한다.
	48	4	계산형 문제	미지수를 사용하여 식을 세우고 답을 계산해 보는 문제이다. EBS에서 자주 나오는 내용이니 꼼꼼히 풀도록 하자.
	53	6	계산형 문제	대부분 숫자가 주어져서 석출되는 용질의 질량을 구할 수 있지만 미지수를 이용해 식을 정확히 세울 수 있는지 점검하자.
	54	8	기출응용 문제	기출에서 다루었던 용질의 몰 분율에 따른 증기압력 그래프이다. 이 그래프를 익혀두도록 하자.
	176	6	사고형 문제	보일, 샤를의 법칙에 대해 여러 가지를 동시에 묻고 있다. 모든 내용을 빠짐없이 알고 있는지 점검하자.
	177	8	고난도 문제	어려운 형태의 실험 문제이다. 온도변화와 곡을 여는 과정을 동시에 생각하지 말고 온도변화에 따른 압력 변화를 구하고, 그 후 곡을 열게 되었을 때 질소의 부피가 4L → 6L로 변화

				한다는 것을 적용하도록 하자.
	178	1	고난도 문제	ㄱ, ㄴ 보기에서 낯선 내용을 묻고 있다. 부착력과 액체 기둥 높이의 관계, 밀도와 표면장력의 관계를 정확하게 이해하도록 하자.
	187	8	계산형 문제	보기 ㄷ에 유의하자. 어느점 내림을 통해 용액의 몰랄 농도를 계산하고, 이를 통해 용질, 용매의 몰수를 계산하여 몰분율을 구하는 일련의 과정을 물 흐르듯이 연습하도록 하자.
II. 물질의 구조	68	5	사고형 문제	보기 ㄷ을 정확하게 풀 수 있는 능력이 필요하다. 빛의 에너지 $\propto$ 진동수 $\propto \frac{1}{\text{파장}}$ 이라는 개념을 통해서 빛의 파장의 비를 구하도록 하자.
	68	6	신자료 문제	예전에는 보지 못했던 3s 오비탈에 대한 자료가 주어졌다. 이 자료를 눈에 익혀두도록 하자.
	69	7	사고형 문제	평이한 수준의 문제이다. 문제에서 묻는 개념인 파울리의 배타원리와 훈트의 규칙에 대한 개념을 혼동하지 않도록 하자.
	79	3	지엽적 문제	이온화 에너지는 13족이 2족보다 작고, 16족이 15족 보다 작은 예외가 있다. 이 예외가 존재하는 이유를 이 문제를 통해 알아두도록 하자.
	94	4	신자료 문제, 지엽적 문제	낯선 형태의 핵간 거리에 따른 에너지 그래프를 제시하였다. ① 보기를 통해 전자 친화도의 예외에 대해 점검하자.
	99	8	함정형 문제	이온간 거리에 따른 에너지 그래프에서는 다양한 형태의 함정형 보기가 출제된다. ㄷ 보기의 함정에 속지 말자.
	196	6	사고형 문제	이미 결합한 형태의 A, B, C를 보고 A, B, C가 정확히 어떤 원자인지 알아내는 것이 문제를 푸는 포인트이다.
	202	5	자료 해석 문제	주어진 내용만으로 보기를 풀기 어려울 수 있다. 표에서 주어지는 내용을 정확하게 해석하여 A, B, C가 정확히 어떤 원자인지를 알아내도록 하자.
	205	4	기출 응용 문제	많은 학생들이 틀렸던 고난도 기출 문제를 그대로 출제하였다. ③번 보기에 해당하는 개념을 정확하게 점검하도록 하자.

	207	2	함정형 문제	ㄷ 보기에서 격자 에너지는 결합하지 않은 이온들이 고체 상태의 이온 결정이 될 때의 에너지임을 기억하자.
Ⅲ. 화학 반응	110	4	함정형 문제	속기 쉬운 형태의 문제이다. 반응식을 완결하여 $Q_1$ , $Q_2$ 가 의미하는 바를 정확하게 알아내도록 하자.
	121	3	고난도 문제	기출을 응용한 새로운 형태의 자료와 이를 이용한 고난도 보기가 출제된 형태이다. 각 보기에서 묻는 바를 정확히 이해하도록 하자. 특히 ③번 보기에서 반응 속도 상수의 비를 계산하는 연습하도록 하자.
	121	4	지엽적 문제	ㄴ 보기에서 과거에 자주 나오던 형태인 반응 속도 상수의 단위를 계산할 수 있는 지를 묻고 있다. 반응 속도 상수의 단위는 반응마다 다르며 이를 계산하는 방법을 알아두자.
	132	1	신자료 문제	새로운 형태의 자료라고 해도 당황하지 않고 개념을 정확히 적용하여 충분히 풀 수 있는 문제이다. 평형 농도에 영향을 주는 요인에 촉매는 포함되지 않는다.
	134	5	사고형 문제	평형 이동에 대한 중요한 개념 들을 압축한 형태의 문제이다. 이 문제를 통해 평형 이동을 정확하게 예측하는 능력을 기르도록 하자.
	147	5	사고형 문제	이 문제를 선정한 이유는 약산의 경우 농도에 따라 이온화도가 달라지는 모습을 실질적으로 보여주고 있어서이다. 이 개념은 다른 고난도 문제로 활용되므로 꼭 기억해두도록 하자.
	149	3	신자료 문제	낮선 형태의 자료를 주어 학생들이 당황할 수 있는 형태의 문제이다. 약산에 강산을 넣어주면 역반응을, 약산에 강염기를 넣어주면 정반응을 유도하게 된다.
	150	6	사고형 문제	기본적인 형태의 중화 적정 문제이다. 특별히 어려운 것은 아니지만 기본 개념을 정확히 알고 있는지 점검하는 계기로 삼자. ㄴ 보기의 함정에 속지 않도록 하자.
	162	2	지엽적 문제	산소의 산화수는 -2이지만 과산화수소에서는 예외적으로 산소의 산화수가 -1이 된다. 이러한 예외적인 경우도 꼼꼼하게 점검하도록 하자.
	165	4	고난도 문제	ㄷ 보기가 까다로운 형태이다. 기전력이 양수

			가 된다면 반응은 정반응이 자발적으로 일어나게 된다.
216	2	계산형 문제	반응열의 계산 문제는 수능에서도 활용되는 주제이다. 정확한 계산 능력을 길러서 실수가 없도록 하자.
220	1	고난도 문제	기출 문제에서 반응 속도 상수를 구하는 보기가 나온 이후로 EBS에서도 이에 대한 내용을 자주 다루고 있다. 반응 속도 상수를 구하는 방법을 반드시 연습해 두도록 하자.
225	2	신자료 문제	낮선 형태의 그래프 양상이 주어져 당황할 수 있다. 낮선 자료를 푸는 능력은 결국 개념을 정확히 적용하는 능력이라고 볼 수 있다. 개념을 꾸준히 복습하여 적재적소에 활용하도록 하자.
228	2	고난도 문제	쉽게 실수 할 수 있는 형태의 pH 계산 문제이다. 용질을 녹이게 될 때 무시할 수 있는 요인과 무시할 수 없는 요인을 적절히 판단하도록 하자. c 보기에서 c점 자체의 $H^+$ 는 무시할 수 있을 정도로 작으므로 HCl에 의해 pH가 결정된다.
230	1	사고형 문제	산의 세기, 염기의 세기는 자주 나오는 주제이다. $K_a$ 가 클수록 강한 산이며, $K_b$ 가 클수록 강한 염기이다. 또 강한 산 일수록 짝염기는 약하며 약한 산 일수록 짝 염기는 강하다.
234	3	사고형 문제	요즘에 자주 나오는 형태인 산화 환원 반응식을 완결하는 문제이다. 산화 환원 문제에서 반응식을 완결하기 위해서는 산화수의 변화와 좌우 반응식에서 구성 원자의 수가 같아야 함을 모두 고려해야 한다.
234	5	기출 응용 문제	표준 환원 전위를 보고 경쟁적으로 작용하게 되었을 때 각 전극에서 어떤 반응이 일어날지를 올바르게 예측하는 기출 문제를 응용한 문제이다.
236	4	함정형 문제	c 보기에서 '기전력은 위치에너지로 반응물의 몰 수에 상관없이 일정하다.' 는 개념을 반드시 기억하도록 하자.

## 2. 화학 II EBS 수능 완성

### (1) 우수 문항 - 테마편

단 원	페이지	번호	문제유형	백인덕 선생님의 특별한 코멘트
I. 물질의 상태와 용액	6	2	신자료 문제	온도와 부피와의 관계(보일의 법칙)를 묻는 기본 자료에서 부피의 역수를 취해 낮설게 한 문제이다. 그래프를 분석할 때에는 X, Y 축의 값을 꼭 먼저 파악하도록 하자.
	9	12	함정형 문제	ㄴ 보기의 함정에 속지 말자. 반응식을 보게 되면 물의 상태는 액체이다. 따라서 물의 부피는 무시하므로 압력에 어떠한 영향도 주지 않는다.
	12	4	사고형 문제	확산 속도에 대한 개념을 정확하게 이해해야 문제를 풀 수 있다. 확산 속도 $\propto \sqrt{\frac{T}{M}}$ 이다. 이를 이용해 ㄷ 보기를 정확하게 계산하도록 하자.
	13	6	사고형 문제	기체의 반응에 관련된 까다로운 형태의 문제이다. 계산 능력과 반응의 양상을 이해하는 능력을 이 문제를 통해 모두 점검하도록 하자.
	17	2	지엽적 문제	ㄴ 보기에서 말을 약간 다르게 하여 혼란을 주고 있다. 이런 문제가 수능에서 지향하는 바는 아니지만 경험상 풀어보자!
	19	10	신자료 문제	새로운 형태의 실험 자료 문제이다. (나) 그래프의 곡선 부분은 액체 A가 온도가 증가함에 따라 증기 압력이 커지는 것을 의미하며, 직선 부분은 액체 A가 모두 기체로 변하여 샤를의 법칙을 따르는 것을 나타내는 그래프이다.
	23	3	함정형 문제	단순해 보이는 문제이지만, 문제에서 다루지는 개념에 대해 정확하게 이해하고 있어야 풀 수 있다. ㄱ, ㄴ 보기를 주의해서 살펴보자.
	25	10	사고형 문제	낮선 형태의 용해와 관련된 반응열 문제이다. 아는 개념을 정확하게 적용한다면 어렵지 않게 풀 수 있다. 1단계, 2단계는 각각 용매와 용질이 액화 되는 과정이고, 3단계는 용질이 용매로 둘러싸이는 용매화가 되는 과정이다.
	26	11	함정형 문제	ㄱ 보기는 기체의 용해도에서 자주 나오는 함

				정형 보기이다. 기체가 용해되는 질량은 기체의 부분압력에 비례하지만 기체가 용해되는 부피는 기체의 부분압력과 관계가 없다.
	26	12	함정형 문제	ㄱ 보기는 크로마토그래피에서 자주 나오는 함정형 보기이다. 크로마토그래피에서 전개된 점이 2개라고 한다면 성분 물질은 정확히 2개가 아니라 2개 이상일 것이라고 판단해야 한다.
	31	10	자료 해석 문제	올해 교육청에서 실험 과정 중 생길 수 있는 오차를 다룬 문제가 출제 되었다. 이러한 유형의 '올바른 실험인지를 판단하는 문제'도 충분히 출제 가능하다. 자료를 정확히 해석하여 올바른 실험 과정이 어떤 것일까를 생각해보자.
	35	2	신자료 문제	보기에서 증발 속도와 응축 속도를 보여주고 있다. 증발 속도와 응축 속도가 항상 같은 양상을 띄지는 않는다. 주어지는 실험 조건마다 달라질 수 있으므로 상황에 맞게 판단하도록 하자.
	38	12	함정형 문제	아세트산은 이온화도가 작은 산이다. 따라서 아세트산 수용액의 끓는점은 같은 농도의 비 전해질 수용액의 끓는점 양상과 비슷하게 나타나게 될 것이다. 이전의 문제 경향과 전혀 다르게 100% 이온화 되지 않는 전해질에 대한 내용이니 잘 알아두도록 하자.
<b>II. 물질의 구조</b>	41	4	자료 해석 문제	낮선 자료이지만 올바르게 자료를 해석하도록 하자. 상대적 질량에 맞게 구성될 수 있는 적절한 동위 원소를 택하고 존재비가 높은 분자라면 각 원자의 존재비도 높다는 것을 염두해 두자.
	44	11	신자료 문제	어렵지는 않지만 낮선 자료인 (다) 그림이 있다. 많은 학생들이 시험에서 낮선 자료가 나오면 일단 겁부터 먹는 경우가 많다. 그러지 않도록 자료를 눈에 익혀두자.
	47	1	신자료 문제	주기율 문제에서 흔히 보지 못했던 낮선 보기가 제시되었다. 그렇지만 어려운 질문을 하고 있지는 않다! 당황하지 말고 보기가 의미하는 조건이 맞는지 차근차근 점검하도록 하자.
	47	4	신자료 문제	새로운 형태의 자료로 원자와 이온을 비교 하고 있다. 물을 수 있는 개념이 한정되어 있기 때문에 계속해서 자료를 변형시켜 학생들에게

<b>Ⅲ. 화학 반응</b>				낮설게 만들고 있다. 낯선 자료이지만 결국 기본 개념을 벗어날 수 없음을 기억하자.
	57	12	사고형 문제	기본적인 전자 친화도, 이온화 에너지, 이온 반지름에 대한 내용을 묻고 있다. 개념은 가장 쉬운 것이 아니라 가장 중요한 것이다! 방심하지 말고 문제를 풀도록 하자.
	62	9	사고형 문제	화 1 뿐만 아니라 화 2에서도 고난도 형태의 결합각에 관한 문제가 자주 출제 되고 있다. 결합각에 대해서 올바르게 판단하는 능력을 기르도록 하자.
	63	11	자료 해석 문제	이러한 물질의 성질을 묻는 문제는 자료에 대한 내용을 많이 알수록 쉽게 풀 수 있는 문제이다. 아는 것이 힘이다. 자료를 많이 접해보고 이에 관련된 보기를 풀면서 개념에 대해 정확하게 기억해두자.
	67	5	신자료 문제	낯선 자료가 주어져서 순간 당황할 수 있는 문제이다. 기본 개념에 충실하여 문제를 풀도록 하자. 또한 (나) 물질은 극성 원자인데 왜 그런지를 정확하게 이해하도록 하자.
	74	8	계산형 문제	(가)~(라)가 의미하는 바를 모두 정확히 계산해야 하는 문제이다. 계산을 빠르고 정확하게 할 수 있도록 연습하여 문제 푸는 시간을 단축하도록 하자.
	78	8	함정형 문제	c 보기에서 의미하는 것은 기체 상태의 $Br_2$ 에서 NaBr의 생성 반응을 진행 시킨 것이다. 생성열의 정의를 기억하고, $Br_2$ 의 가장 안정한 상태는 액체 상태임을 기억해두자.
	79	10	계산형 문제	생성열을 정확하게 계산하는 연습을 해두자. 생성열에 관련된 주제는 수능에서 한 문제 정도 출제될 가능성이 매우 높다.
	80	12	신자료 문제	익숙한 자료를 변형하여 낯설게 만들었다. '반응열 = 반응물의 결합에너지 총합 - 생성물의 결합에너지 총합'임을 활용해야 하므로 이 형식에 맞게 식을 만들도록 하자.
	87	11	함정형 문제	1차 반응에서 반응 속도는 반응물의 농도에 비례하지만, 반감기는 반응물의 농도와 관계가 없고 온도에 의해서만 변화한다. 순간적인 실수를 하지 않도록 조심하자.
91	5	자료 해석	대부분의 평형 상태 파트의 문제는 물질의 몰	



			문제	수가 변화되는 양상이 주어지지만 이 문제는 자료를 해석하여 그 양상을 직접 예측해야 한다. 직접 그래프를 그리면서 연습하도록 하자.
92	10	계산형 문제		예전에는 평형 상수가 증가, 감소하는지만을 물었다면 요즘의 경향은 정확히 평형 상수가 어떻게 되는지를 묻는 문제가 증가하는 추세이다. 정확하게 평형 상수를 계산하는 능력을 기르도록 하자.
96	1	함정형 문제		많은 학생들이 순간적으로 실수를 많이 하는 부분이다. 온도가 높아지면 발열 반응일 경우엔 평형상수가 작아지고, 흡열반응이라면 평형상수는 커진다. 그러나 반응속도는 온도가 증가할수록 커짐을 기억하자.
98	9	고난도 문제		복잡한 형태의 평형 이동 문제이다. L 보기는 그래프의 양상으로 보아 물질의 농도에는 변화가 없으므로 평형 상태 전, 후의 온도가 달라짐을 예측하고 각각의 평형상수를 구해야 풀 수 있다.
99	12	계산형 문제		압력에 의한 평형 이동에 대해 정리해두자. 또한 평형 상수를 정확하게 계산해야 하므로 실수하지 않도록 주의하자. 최근 들어 평형 상수의 계산에 대한 문제가 증가하는 추세이다. 이에 대해 확실하게 정리해 두자.
102	4	계산형 문제		이번 EBS문제 중 '산과 염기' 파트의 가장 큰 특징은 정확한 pH의 계산을 요구하고 있다는 점이다. C 보기도 그러한 경향을 반영한 문제이다. $HCO_3^-$ 의 이온화 정도는 첫 번째 단계 ( $K_{a1}$ )에 비해 매우 작으므로 무시할 수 있고, $H_2CO_3$ 는 약산이므로 $pH = \sqrt{C \cdot K_a}$ 이다.
104	9	사고형 문제		보기 C에 유의하자. pH가 3일 때는 산성조건이므로 $H_3O^+$ 가 투입된 것과 같다. 따라서 1단계의 역반응이 더 잘 일어날지 2단계의 역반응이 더 잘 일어날지를 고려해야 한다.
105	12	계산형 문제		이온화 상수를 통하여 산과 염기가 얼마나 생성될지를 계산하는 문제이다. 특별히 어렵다고는 할 수 없지만 실전에서는 당황하여 실수할 수 있는 부분이다. 실수하지 않도록 주의하자.
110	8	사고형 문제		L 보기의 의미를 잘 파악하자. $H^+$ 가 추가되었다면 $CH_3COOH$ 는 약산이므로 $CH_3COO^-$ 가 강염기로 작용하여 $H^+$ 과 결합하는 반응이

			진행될 것이다. 이러한 세기의 비교를 자유자재로 할 수 있도록 연습하자.
111	9	사고형 문제	ㄱ 보기가 독특하다. a 지점에서 pH를 구하기 위해서는 $K_a = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]}$ 식과 a지점에서 $[A^-] = [HA]$ 이므로 $K_a = [H^+]$ 임을 활용해야 한다.
112	11	고난도 문제	어려운 형태의 산과 염기 문제이다. 산과 염기 문제는 문제를 푸는 것보다 문제를 푸는 과정이 중요하다. 올바르게 식을 설계하고 상대적인 산과 염기의 세기를 예측하는 과정이 올바르게 이루어졌는지 점검하자.
112	12	사고형 문제	ㄱ, ㄴ 보기에 유의하도록 하자. $pH = -\log[H^+]$ 이며 약산의 경우 농도가 묽어지게 되면 이온화도가 증가한다.
117	5	고난도 문제	화학 전지에서 반응성이 없는 탄소, 백금 전극을 사용하지 않은 상황이다. 많은 학생들이 전극을 확인하지 않아 단순하게 문제를 풀었다가 자주 틀린다. 전극이 다른 금속일 경우 표준 환원 전위를 올바르게 비교하여 각 전극에서 어떠한 반응이 일어나는지 정확하게 예측하도록 하자.
117	6	신자료 문제	낮선 메탄올 연료전지에 관한 내용이 주어졌다. 어렵지는 않지만 다른 문제에 활용될 수 있으므로 자료를 눈에 익혀두도록 하자.
118	10	고난도 문제	전기 분해에서 전극이 탄소인 경우와 전극이 구리인 경우에는 차이점이 있다. 이러한 차이점이 있을 때 표준환원전위를 보고 각 전극에서 어떠한 반응이 일어날지를 정확하게 예측하자.
119	11	신자료 문제	납축전지에 대한 자료가 독특한 문제이다. 각각의 보기를 모두 알아둘만한 가치가 있는 문제이므로 보기를 정확하게 이해하도록 하자.

(2) 우수 문항 - 실전편

회차	페이지	번호	문제유형	백인덕 선생님의 특별한 코멘트
1회	122	2	지엽적 문제	ㄷ 보기를 통해 $\frac{PV}{RT}$ 값을 활용하여 부피를 구하는 연습을 하자. 유사한 유형의 어려운 계산 문제가 출제된 적도 있다. 이에 대해 확실하게 알아두자.
	123	5	사고형 문제	기체의 용해도에 관련된 주제는 많은 학생들이 어려워하는 부분이다. 최근 기출 문제들이 수증기압과 연관시켜 혼란을 가중시키고 있다. 이를 조심하면서 문제를 풀도록 하자.
	125	16	사고형 문제	EBS의 산과 염기 파트의 많은 문제들이 ㄱ 보기와 비슷한 내용을 묻고 있다. BOH가 강염기인지 약염기인지를 확인하고 반응이 어떻게 진행될지를 예측하자.
	126	19	사고형 문제	ㄷ 보기에 유의하자. 문제를 잘 읽어보면 (가), (나)의 반응을 자발적인 반응이라고 명시하였다. 문제를 꼼꼼하게 읽어서 실수하지 않도록 주의하자.
2회	127	4	자료해석 문제	ㄴ, ㄷ 보기에서 새로운 방식의 자료 해석을 하게 하였다. AB의 기울기는 온도에 따른 부피의 변화를, CD 구간의 길이는 녹는점과 끓는점의 차이를 의미한다.
	131	17	자료해석 문제	기출에 나왔던 고난도 자료 해석 문제로(가)와 (나) 반응의 차이를 이해하는 문제이다. (가) 반응의 경우 $F_2$ 의 결합을 끊는 결합에너지가 필요하지만 (나) 반응에서는 이 결합 에너지가 필요 없음을 기억하자.
3회	132	4	자료해석 문제	실험은 간단하지만 이에 대한 정확한 이해가 수반되어야 풀 수 있는 문제이다. 증기 압력은 온도에 의해서만 변화한다는 것을 활용하여 ㄱ, ㄴ 보기를 풀어보자.
	134	9	자료해석 문제	어려운 형태의 자료 해석 문제이다. 기체의 용해도는 그 기체의 부분압력에 비례한다는 헨리의 법칙을 기억하자. 많은 학생들이 실수하는 부분이다. 똑같은 실수를 반복하지 않도록 주의하자.

	136	18	사고형 문제	<p>ㄴ 보기에 유의하도록 하자.</p> <p>BOH의 이온화 상수(<math>K_b</math>) = <math>\frac{[B^+][OH^-]}{[BOH]}</math> 이다.</p> <p>a점에서 각 이온이 어떤 농도로 존재하게 될지를 정확하게 대입하도록 하자.</p>
4회	137	3	지엽적 문제	<p>압력이 분출 속도에 미치는 영향에 대해 기억하자. 출제가 된다면 자칫 실수할 수 있는 내용이다.</p>
	138	8	지엽적 문제	<p>ㄷ 보기에 대한 내용을 점검하도록 하자. EBS에서 새롭게 다루고 있는 보기이므로 주의해서 살펴보도록 하자.</p>
	140	16	사고형 문제	<p>물질 (다) <math>NH_4Cl</math>이 어떠한 구조를 지니는지 루이스 전자 점식으로 정확히 예측하도록 하자. 머릿속으로 예측하지 말고 직접 손으로 연습해서 실수하지 말자.</p>
5회	143	5	사고형 문제	<p>(가)와 (나)는 일반적인 물질의 상평형 자료이지만, ㄱ 보기는 이번 EBS 교재에서 자주 나오고 있는 사고형 보기이다. 연습을 통해 이러한 보기를 해결 할 수 있는 사고력을 기르자.</p>
6회	148	8	신자료 문제	<p>새로운 형태의 자료가 제시되었다. 그러나 알고 보면 익숙했던 자료를 약간 낯설게 만든 것뿐이므로 당황하지 말자. 원자 반지름, 이온 반지름의 크기에 영향을 미치는 요인에 대해서 생각해보자.</p>
	149	9	함정형 문제	<p>화1, 화2에서 반복하여 제시된 함정형 자료이다. 공기 중 질소의 부피 백분율은 80%이므로 공기가 1기압이라면 질소의 부분압력은 0.8기압이다. 이 점을 반드시 고려하자.</p>
	151	19	기출활용 문제	<p>과거에 자주 나오던 형태의 NaOH 수용액의 부피에 따른 이온수 그래프이다. 최근에는 출제빈도가 높지 않았지만 언제 다시 나올지 모르므로 이에 대해 정리해두자.</p>