

⇒ 학생 평가계획

■ 성적처리 방법

- 1) 공동교육과정 거점학교(위탁교)의 공동교육과정을 이수한 학생의 성적 산출은 교육부 「학교생활기록 작성 및 관리지침」 및 「전북특별자치도교육청 학업성적관리 시행지침」에 따라 ‘학교 간 통합 선택교과 (공동교육과정)’ 처리 방법을 적용한다.
- 2) 평가는 거점학교 학업성적관리규정에 의거 학기별로 실시{지필평가(수행평가 100% 교과는 제외)와 수행평가로 구분}하고 성적자료를 학기 종료 이전에 원적교로 NEIS를 통해 자료 전송하고, 원적교는 해당 자료를 학교생활기록부에 반영한다.
- 3) 결시자의 성적 처리는 거점학교의 학업성적관리규정에 따른다.

<2026학년도 3학년>

※ 수업시수 2/3 이상 출석하지 않고 지필고사 미응시 학생은 지필평가 0점을 부여한다.

<2026학년도 1·2학년>

※ 학점 이수 인정 기준인 과목출석률(1학점당 수업량 16회의 2/3이상 출석)에 미달한 경우도 지필고사에 응시할 수 있다.

- 4) 평가업무는 다음을 참고하여 진행한다(거점학교 학업성적관리규정에 포함).
 - 가) 나이스 교무업무(성적) 사용자 설명서
 - 나) 공동교육과정 NEIS 업무 처리 도움자료
 - 다) 2026학년도 화학 실험 과목 교수학습 및 평가 운영계획
- 5) 거점학교 학생 평가 계획에 명시되지 않은 사항은 거점학교의 학업성적관리규정에 따라 교과협의회 협의 및 학업성적관리위원회 심의를 통해 처리한다.

■ 수강 과목 이수 기준

- 1) 2015 개정 교육과정 기준(2026학년도 3학년)
 - 가) 수업시수의 2/3 이상 출석한 경우 이수
※ 수업시수의 2/3 이상 출석하지 않은 경우에도 수강자 수에 포함하여 성적 산출
- 2) 2022 개정 교육과정 기준(2026학년도 1·2학년)
 - 가) 선택과목 및 교양 교과군의 과목은 과목출석률 기준만 적용
※ 이수 기준 미도달 시 최소 성취수준 보장지도를 통해 학점 취득 기회 제공

■ 수강 인원 확정 및 수강 신청 철회 기간 안내

- 1) 「학교생활기록 작성 및 관리 지침」(교육부 훈령 제530호, 시행 2025.7.13.)와 「학교생활기록 작성 및 관리 지침」(교육부 훈령 제000호, 시행 2026.3.1.예정)의 수강자 수 산출 기준에 따라, 공동교육과정 과목 수강 확정 이후에는 전체 수강 인원 미이수 또는 중도 포기 학생을 포함하여 성적 산출한다.
- 2) 본교의 공동교육과정 수강 신청 철회 및 수강 인원 확정 기간은 수업 시작일로부터 1주일 이내로 하며, 수강 신청 철회 기간 이후의 중도 포기(또는 미이수) 학생은 해당 과목의 수강생으로 포함해 성적을 산출하고 그 결과를 학교생활기록부의 교과학습발달상황에 반영한다.

■ 평가 영역별 반영비율 및 평가 방법(거점학교 학업성적관리규정에 포함)

1) 화학 실험

과목명	화학 실험										
평가종류	지필평가				수행평가						
반영비율	0%				100%						
평가영역	1차고사(0%)		2차고사(0%)		기체 상수 측정 실험	혼합물 분리 실험	카페인 추출 실험	중화 적정 실험	아스코르브산 함량 실험	비누의 제조 실험	아스피린 합성 실험
평가방법	선택형	서답형	선택형	서답형	실험평가	실험평가	실험평가	실험평가	실험평가	실험평가	실험평가
영역만점	-	-	-	-	10점	10점	10점	20점	20점	10점	20점
학기말 반영비율	-	-	-	-	10%	10%	10%	10%	10%	10%	10%
교육과정 성취기준	-				[12화식2-02]	[12화식2-05]	[12화식2-06]	[12화식3-03]	[12화식03-04]	[12화식04-04]	[12화식04-06]
기본점수	-				3점	3점	3점	7점	7점	3점	7점
동점자 처리 기준 순위	-				5	6	4	1	3	7	2
평가 시기	1학기				수시						

가) 기체 상수 측정 실험(10%)

- 성취기준: [12화실02-02] 분자량을 아는 기체의 질량과 부피를 측정하여 기체 상수를 도출하고, 이론값과 차이가 발생한 원인에 대해 토론하여 실험 방법을 개선할 수 있다.
- 채점기준 및 배점

평가 요소	평가 등급	배점	수행 기준(채점 기준)
실험평가	A	10	분자량이 주어진 기체의 질량과 부피를 정확히 측정하고 이상 기체 방정식의 기체 상수를 계산하며, 오차 원인을 구체적으로 분석함.
	B	9	분자량이 주어진 기체의 질량과 부피를 측정하여 이상 기체 방정식의 기체 상수를 계산할 수 있고, 오차 원인 분석이 구체적이지 않음.
	C	8	분자량이 주어진 기체의 질량과 부피에 대해 기초 측정을 수행하고 교사의 도움을 받아 기체 상수를 계산하며, 측정 오차를 이해함.
	D	7	교사의 안내에 따라 질량과 부피 등 측정하고 기체 상수를 구해 보며, 결과에 영향을 주는 요인을 설명함.
	E	6	기체의 질량과 부피 측정 기구의 이름과 용도를 알고, 측정 실험에 참여함.
	F	3	수행평가 미응시(미제출)

- 해당 성취기준과 관련된 수업에는 참여하였으나, 미응시(미제출)한 경우 부여 점수: 3점

나) 혼합물 분리 실험(10%)

- 성취기준: [12화실02-05] 다양한 여과법을 이해하고 필요한 장치를 꾸며 혼합물을 분리할 수 있다.
- 채점기준 및 배점

평가 요소	평가 등급	배점	수행 기준(채점 기준)
실험평가	A	10	혼합물의 성질을 고려하여 적절한 여과법을 선택하고 장치를 구성하여 안전하게 실험을 수행하며, 혼합물을 완전히 분리함.
	B	9	지침을 참고하여 알맞은 여과법과 장치를 선택하고 실험을 수행하여 혼합물을 분리할 수 있으며, 선택 이유를 간단히 설명함.
	C	8	제시된 여과법과 장치를 활용하여 교사의 안내에 따라 혼합물을 여과하여 분리할 수 있으며, 여과 과정의 기본 단계를 설명함.
	D	7	교사의 안내에 따라 기본적인 여과 장치를 꾸미고 혼합물 분리를 시도하여 일부 분리 결과를 얻음.
	E	6	여과에 사용되는 기본 기구의 이름과 용도를 알고, 여과 실험에 참여함.
	F	3	수행평가 미응시(미제출)

- 해당 성취기준과 관련된 수업에는 참여하였으나, 미응시(미제출)한 경우 부여 점수: 3점

다) 카페인 추출 실험(10%)

- 성취기준: [12화실02-06] 추출의 원리를 이용하여 혼합물을 분리하고, 분배 계수를 이용하여 효과적인 추출 방법을 논의할 수 있다.
- 채점기준 및 배점

평가 요소	평가 등급	배점	수행 기준(채점 기준)
실험평가	A	10	추출의 원리를 이해하여 용매 선택, 추출 횟수, 진동 조건을 조절하고, 카페인을 효율적으로 추출하며, 분배 계수를 이용하여 효과적인 추출 방법에 대해 논의함.
	B	9	분별 깔때기 조작을 정확히 수행하여 카페인을 추출하고, 분배 계수 개념을 바탕으로 추출 효율과 용매 사용 전략을 설명함.
	C	8	제시된 절차에 따라 두 액체 층을 구분하고 카페인을 포함한 층을 분리하며, 교사의 도움을 받아 분배 계수 의미와 추출 효율과의 관계를 설명함.
	D	7	안내에 따라 분별 깔때기 사용과 층 분리에 참여하여 대략적인 카페인 추출 결과를 얻으며, 추출 원리를 이해함.
	E	6	분별 깔때기 등 기본 기구의 이름과 용도를 알고, 추출 실험에 참여함.
	F	3	수행평가 미응시(미제출)

- 해당 성취기준과 관련된 수업에는 참여하였으나, 미응시(미제출)한 경우 부여 점수: 3점

라) 중화 적정 실험(20%)

- 성취기준: [12화실03-03] 중화 적정 실험을 수행하여 미지 산의 농도를 구함으로써 과학적 문제해결 방식에 즐거움을 느낄 수 있다.
- 채점기준 및 배점

평가 요소	평가 등급	배점	수행 기준(채점 기준)
실험평가	A	20	표준 용액을 정확히 제조하고, 적절한 지시약을 선택하여 중화 적정 실험을 수행할 수 있고, 적정 결과로부터 미지 산의 농도를 계산함.
	B	18	적절한 지시약을 선택하여 중화 적정 실험을 수행하고, 실험 결과를 바탕으로 미지 산의 농도를 계산함.
	C	16	제시된 절차에 따라 중화 적정 실험을 수행하고, 교사의 도움을 받아 미지 산의 농도를 구함.
	D	14	중화 적정 실험 장치와 절차를 이해하고, 교사의 도움을 받아 적정의 기본 과정을 수행함.
	E	12	중화 적정 실험 기본 기구의 이름과 용도를 알고, 적정 실험에 참여함.
	F	7	수행평가 미응시(미제출)

- 해당 성취기준과 관련된 수업에는 참여하였으나, 미응시(미제출)한 경우 부여 점수: 7점

마) 아스코르브산 함량 측정 실험(20%)

- 성취기준: [12화실03-04] 산화 환원 적정의 원리를 이용하여 미지의 수용액 농도를 구함으로써 과학적 문제해결 방식의 즐거움을 느낄 수 있다.

- 채점기준 및 배점

평가 요소	평가 등급	배점	수행 기준(채점 기준)
실험평가	A	20	산화 환원 적정의 원리를 이해하고 적정 장치와 표준용액을 정확히 준비하여 종말점을 판별하고, 적정값으로부터 아스코르브산 함량을 계산하며 주요 오차 요인을 제시함.
	B	18	자료를 참고하여 용액 조제와 적정 절차를 수행하고, 종말점을 판독하여 아스코르브산 함량을 계산하며, 산화 환원 반응식과 농도 계산의 연관성을 설명함.
	C	16	제시된 절차에 따라 적정 장치를 사용하여 종말점을 확인하고, 교사의 도움을 받아 적정값으로 아스코르브산 함량을 계산함.
	D	14	안내에 따라 기본적인 적정 장치를 꾸미고 적정을 시도하여 대략적인 종말점을 찾으며, 적정이 산화 환원 반응을 이용해 농도를 구하는 방법임을 이해함.
	E	12	피펫, 뷰렛 등 기본 기구의 이름과 용도를 알고, 산화 환원 적정 실험에 참여함.
	F	7	수행평가 미응시(미제출)

- 해당 성취기준과 관련된 수업에는 참여하였으나, 미응시(미제출)한 경우 부여 점수: 7점

바) 비누의 제조 실험(10%)

- 성취기준: [12화실04-04] 비누를 제조하고, 그 원리를 설명할 수 있다.

- 채점기준 및 배점

평가 요소	평가 등급	배점	수행 기준(채점 기준)
실험평가	A	10	비누화 반응 원리를 이해하고 온도와 교반 조건을 적절히 조절하여 비누를 안정적으로 제조하며, 친수성과 소수성, 미셀 형성에 따른 세정 원리를 구체적으로 설명함.
	B	9	안내 자료를 참고하여 계량, 가열, 교반, 굳히기 절차를 정확히 따라 비누를 제조하며, 지방과 염기의 반응 및 기본 세정 원리를 설명함.
	C	8	제시된 절차에 따라 비누화 반응 혼합물을 만들고 굳히는 과정에 참여하여 생성물을 얻으며, 교사의 도움을 받아 비누화 반응 개념을 설명함.
	D	7	교사의 안내에 따라 기본적인 제조 과정을 수행하고 일부 굳은 비누를 얻으며, 기름과 염기의 반응으로 비누가 만들어진다는 사실을 이해함.
	E	6	사용 기구의 이름과 용도를 알고, 비누의 제조 실험에 참여함.
	F	3	수행평가 미응시(미제출)

- 해당 성취기준과 관련된 수업에는 참여하였으나, 미응시(미제출)한 경우 부여 점수: 3점

사) 아스피린 합성 실험(20%)

- 성취기준: [12화실04-06] 아스피린을 합성하고, 합성 화학이 인류 문명에 미친 영향에 대해 논의할 수 있다.
- 채점기준 및 배점

평가 요소	평가 등급	배점	수행 기준(채점 기준)
실험평가	A	20	반응 원리를 이해하고 실험 조건을 조절하여 아스피린을 안전하게 합성 및 정제하며 수득률을 계산하고, 합성 의약품이 인류 건강과 문명에 미친 영향을 구체적 예로 설명함.
	B	18	안내 자료를 참고하여 합성 및 재결정 과정을 수행하고 아스피린 수득률을 계산하며, 합성 화학의 의의와 장단점을 설명함.
	C	16	제시된 절차에 따라 아스피린을 합성하고, 교사의 도움을 받아 수득률을 계산하며 합성 의약품의 필요성을 설명함.
	D	14	교사의 안내에 따라 기본적인 합성 과정을 수행하고 생성물을 일부 얻으며, 아스피린이 대표적인 합성 의약품임을 이해함.
	E	12	사용 기구의 이름과 용도를 알고, 아스피린 합성 실험에 참여함.
	F	7	수행평가 미응시(미제출)

- 해당 성취기준과 관련된 수업에는 참여하였으나, 미응시(미제출)한 경우 부여 점수: 7점