

1번 실험 교안 수정사항

Table 1. Cu^{2+} 를 이용한 standard curve 시료 제작 표

시료 번호	CuSO_4 용액 첨가량 (ml)	DI 첨가량 (ml)	전체 부피 (ml)
No. 1	1	9	10
No. 2	0.8	9.2	10
No. 3	0.6	9.4	10
No. 4	0.4	9.6	10
No. 5	0.2	9.8	10

Table 2. $\text{Cu(II)}\cdot\text{EDTA}$ 를 이용한 standard curve 시료 제작 표

시료 번호	$\text{CuSO}_4+\text{EDTA}$ 용액 첨가량 (ml)	DI 첨가량 (ml)	전체 부피 (ml)
No. 1	1	9	10
No. 2	0.8	9.2	10
No. 3	0.6	9.4	10
No. 4	0.4	9.6	10
No. 5	0.2	9.8	10

6. 보고서 작성시 유의사항

6.1 예비보고서에 반드시 포함되어야 할 사항

3) 각각 50 ml의 CuSO_4 와 $\text{Cu(II)}\cdot(\text{EDTA})$ stock solution을 제조할 때 사용되는 각 시약 (CuSO_4 , EDTA, KOH)의 질량을 구하시오.

6.2 결과 보고서에 반드시 포함되어야 할 사항

3) 2개 미지 시료의 농도를 구하고, 구한 농도 값의 신뢰도를 계산한다. 이때 두 종류 미지 시료에 대하여 신뢰도가 차이가 나는 이유를 standard curve의 해석 관점에서 설명하시오.

<http://mipro.snu.ac.kr/> → COURSES → 수업관련자료실 에서 위에 내용 확인 가능.