

חישוב מולים בתגובת שיקוע-שאלה לדוגמה שלבי פיתרון

170 מ"ל של תמיסת AgNO_3 בריכוז 0.2M הגיבו בשלמות עם 150 מ"ל תמיסת



(1) חשבו את המסה של החומר Ag_2S אשר נוצר בתגובה.

(2) חשבו את ריכוז תמיסת Na_2S .

פעלו לפי המספרים. השלימו או חשבו לפי סדר המספרים. הוסיפו יחידות מידה. לחישוב השתמשו רק

ב-2 ספרות אחרי הנקודה ללא עיגול.

תמיסת $\text{AgNO}_3(\text{aq})$

ניסוח המסה			ניסוח המסה
יחס המולים:			
V	.1	.1	.1
C			
n		.2	

תמיסת $\text{Na}_2\text{S}(\text{aq})$

ניסוח המסה			ניסוח המסה
יחס המולים:			
V	.1	.1	.1
C	.11		
n	.10	.8 (5)	

משקע $\text{Ag}_2\text{S}_{(\text{s})}$

ניסוח תהליך השיקוע			ניסוח תהליך השיקוע
יחס המולים:			
V			
C			
n	.5	.3	.5
M_w			.6
m	.7		.7