g AgCN ?   22 mL 10^{-2} M $AgNO_3$ $C_f = 4.7 \cdot 10^{-4}$
+
450 mL 10^{-3} M NaCN $C_f = 9.5 \cdot 10^{-4}$

PM = 133.89 g/mol

$Kps_{AgCN} = 5.97 \cdot 10^{-17}$

$AgNO_3 \rightarrow NO_3^- + Ag^+$

$NaCN \rightarrow Na^+ + CN^-$

	Ag^+	$+ CN^-$	$\rightarrow AgCN_{(s)}\downarrow$
i	$4.7 \cdot 10^{-4}$	$9.5 \cdot 10^{-4}$	/
f	/	$4.8 \cdot 10^{-4}$	$4.7 \cdot 10^{-4}$

	$AgCN_{(s)}$	$\rightleftarrows CN^-$	$+ Ag^+$
i	/	$4.8 \cdot 10^{-4}$	/
eq	$4.7 \cdot 10^{-4} - S$	$4.8 \cdot 10^{-4} + S$	S

$Kps = (4.8 \cdot 10^{-4} + S) \cdot S$

$S^2 + 4.8 \cdot 10^{-4} S - Kps = 0$

$S = 1.24 \cdot 10^{-13}$

$m\ AgCN = 4.7 \cdot 10^{-4} - S = 4.7 \cdot 10$

$g\ AgCN = 4.7 \cdot 10^{-4}$ mol/L $\cdot 133.89$ g/mol

$= 6.29 \cdot 10^{-2}$ g/L

$g = 6.29 \cdot 10^{-2}$ g/L $\cdot 0.474$ L

$g = 2.98 \cdot 10^{-2}$ g