

⑤ 100 mL campione acquoso \rightarrow 10,00 mL AgNO_3 0,1000 M

Ag_3PO_4 sciolto 20 mL di sol. acquosa HNO_3

ioni Ag^+ TITOLATI CON 12,47 mL DI KSCN 0,06543 M

M FOSFATO \Rightarrow ?

$$\text{moli } \text{AgNO}_3 = 0,1000 \cdot 0,010 = 0,001 \text{ mol}$$

$$\begin{aligned} \text{moli } \text{KSCN} &= 0,06543 \cdot 0,01247 \\ &= 0,0008159 \end{aligned}$$

$$\text{moli } \text{Ag}^+ = \text{moli } \text{KSCN}$$