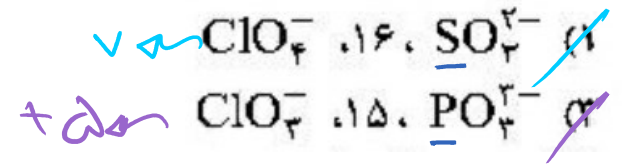
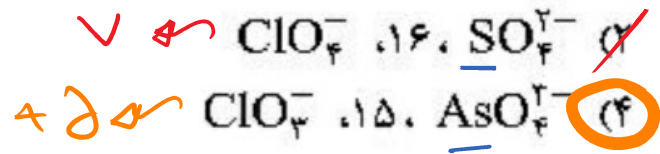


۲۶۷- اتم مرکزی تشکیل دهنده یون در گروه جدول تناوبی جای دارد و عدد اکسایش آن با عدد اکسایش اتم کلر در یون برابر است.



#۰۸ $\Rightarrow \text{ClO}_2^- \rightarrow \text{Cl} + 2(-2) = -1 \quad \text{Cl} = +5$

#۰۸ $\Rightarrow \text{ClO}_3^- \rightarrow \text{Cl} + 3(-2) = -1 \quad \text{Cl} = +7$

۱) $\text{S} + 2(-2) = -2 \quad \text{S} = +2$

۲) $\text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{S} + 4(-2) = -2 \quad \text{S} = +6$

۳) $\text{PO}_4^{3-} \rightarrow \text{P} + 4(-2) = -3 \quad \text{P} = +5$

$\text{As} + 4(-2) = -3 \quad \text{As} = +5$