

## அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லமநாயக்கர்ப்பட்டி

### 12.1. உலோகவியல்

**வினைகளை சமன் செய்க**

1.	$\text{Au} + \text{CN}^- + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$		$[\text{Au}(\text{CN})_2]^- + \text{OH}^-$
2.	$\text{Zn} + [\text{Au}(\text{CN})_2]^-$		$[\text{Zn}(\text{CN})_4]^{2-} + \text{Au}$
3.	$\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}$		$\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$
4.	$\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4] + \text{CO}_2$		$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{NaHCO}_3$
5.	$\text{ZnS} + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{O}_2$		$\text{ZnSO}_4 + \text{S} + \text{H}_2\text{O}$
6.	$\text{PbS} + \text{O}_2$		$\text{PbO} + \text{SO}_2$
7.	$\text{S}_8 + \text{O}_2$		$\text{SO}_2$
8.	$\text{P}_4 + \text{O}_2$		$\text{P}_4\text{O}_{10}$
9.	$\text{MgCO}_3 \cdot \text{CaCO}_3$		$\text{MgO} + \text{CaO} + \text{CO}_2$
10.	$\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$		$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$