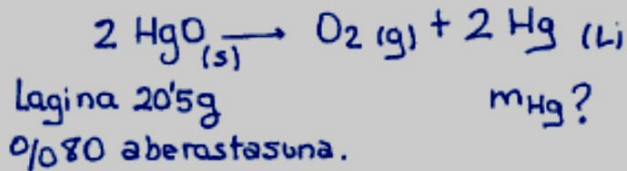


Merkurio (II) oxido berotzean, deskonposatu egiten da, oxigeno gasa eta merkurio metala emanez. %80ko aberastasuna duen merkurio (II) oxidoaren lagin baten 20,5g deskonposatzean, zenbat merkurio metal lortuko da?

- Erreakzioa idatzi eta daitu:



- Erreakzio kimiko batean beti parte hartzen duten substantziak PURUAK dira. Horregatik batzuetan, erabilitako laginek dute erreakzioan parte hartzen du substantzia purua gehi ez-purutasunak eta hawek geratuko dira erreakzionatu gabe.
- Kasu honetan HgO-aren lagina dugu 20,5 g baina hemendik %80 purua izango da eta %20 ez-purutasunak dira, horregatik edozein kalkulaz egin baino lehen zenbat HgO purua dagoen laginean kalkulatu behar dugu:

$$m_{\text{HgO}} = 20,5 \text{g} \cancel{\text{lagina}} \cdot \frac{80 \text{g HgO purua}}{100 \text{g} \cancel{\text{lagina}}} = 16,4 \text{g HgO purua}$$

Erreakzioan parte hartzen duen HgO-aren masa.

- Molekular pasako dugu:

$$16,4 \text{g HgO} \cdot \frac{1 \text{mol HgO}}{216 \text{g HgO}} \approx 0,076 \text{mol HgO}$$

Erabat erreakzionatuko duten HgO-ren molak.

$$m_{\text{Hg}} = 0,076 \text{mol} \cancel{\text{HgO}} \cdot \frac{2 \text{mol Hg}}{2 \text{mol HgO}} \cdot \frac{200 \text{g Hg}}{1 \text{mol Hg}} \approx 15,19 \text{g Hg}$$

Lortuko den Hg-aren masa.
↳ Hg-aren masa molarra.
↳ erreakzioaren estekiometria.