

Izračunati masu natrijum-oksida ( $\text{Na}_2\text{O}$ ) koja je potrebna za reakciju sa vodom da nastane 16g natrijum-hidroksida ( $\text{NaOH}$ ).

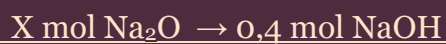
$$m(\text{NaOH}) = 16\text{g}$$



$$m(\text{Na}_2\text{O}) = ?$$

$$M(\text{NaOH}) = 40\text{g/mol}$$

$$n = m/M = 16/40 = 0,4 \text{ mol NaOH}$$



$$X = 0,4/2 = 0,2 \text{ mol Na}_2\text{O}$$

$$M(\text{Na}_2\text{O}) = 62\text{g/mol}$$

$$m = M \cdot n = 62 \cdot 0,2 = 12,4 \text{ g Na}_2\text{O}$$

A može i ovako:



$$62\text{g/mol} : \quad 80\text{g/mol}$$

$$X \text{ g} \quad : \quad 16 \text{ g}$$

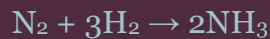
$$X = 62\text{g/mol} \cdot 16 \text{ g} / 80\text{g/mol}$$

$$X = 12,4 \text{ g}$$

Ovako je lakše i brže.

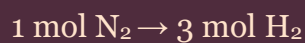
Izračunati količinu vodonika potrebnu za reakciju sa 14g azota, pri čemu nastaje amonijak.

$$\underline{m(\text{N}_2) = 14\text{g}}$$



$$n(\text{H}_2) = ? \quad M(\text{N}_2) = 2 \cdot 14 = 28\text{g/mol}$$

$$n = m/M = 14/28 = 0,5 \text{ mol N}_2$$



$$\underline{0,5 \text{ mol N}_2 \rightarrow X}$$

$$X = 3 \cdot 0,5 = 1,5 \text{ mol H}_2$$

Ovde vidima iz reakcije da 1 mol azota reagije sa 3 mol vodonika.

Kod ovih zadataka presidno je znati teotiju tj.

znati napisati datu reakciju.

Sad pokišaj te sami da ih radite u svojim zbirkama.