Rút ra tỉ lệ : $\frac{x}{y} = \frac{640}{1920} = \frac{1}{3} \rightarrow \begin{cases} x = 1 \\ y = 3 \end{cases}$

Công thức hoá học của oxit lưu huỳnh là SO_3.

BÀI 26 : OXIT

26.1. Phương án C.

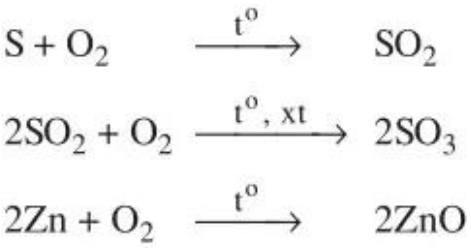
26.2. Phương án B.

26.3. Những công thức oxit viết sai : KO, Zn_2O, Mg_2O, PO, SO, S_2O.

26.4. – 4 oxit axit : SO_2 lưu huỳnh đioxit ; SO_3 lưu huỳnh trioxit ; P_2O_5 điphotpho pentaoxit ; CO_2 cacbon đioxit.

– 4 oxit bazơ : Na_2O natri oxit ; CaO canxi oxit ; CuO đồng oxit ; Fe_2O_3 sắt(III) oxit.

26.5. Phương trình hoá học điều chế 3 oxit :



$$S + O_2 \xrightarrow{t^o} SO_2$$

$$2SO_2 + O_2 \xrightarrow{t^o,\ xt} 2SO_3$$

$$2Zn + O_2 \xrightarrow{t^o} 2ZnO$$

26.6. CuO tương ứng với bazơ $Cu(OH)_2$; Fe_2O_3 tương ứng với bazơ $Fe(OH)_3$;
FeO tương ứng với bazơ $Fe(OH)_2$;
Na_2O tương ứng với bazơ NaOH ; MgO tương ứng với bazơ $Mg(OH)_2$;
BaO tương ứng với bazơ $Ba(OH)_2$.

26.7. a) $4Na + O_2 \longrightarrow 2Na_2O$

$Na_2O + H_2O \longrightarrow 2NaOH$

b) $C + O_2 \longrightarrow CO_2$

$CO_2 + H_2O \longrightarrow H_2CO_3$

26.8. Phương án C.

26.9. Phương án D.