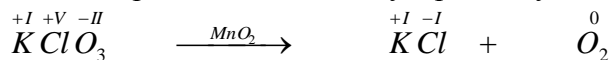


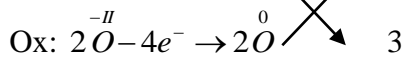
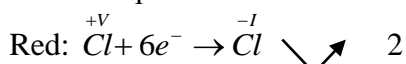
1) Klasická metoda řešená rozepsáním oxidace a redukce



- vidíme, že rovnice není vyčíslená – oxidace/ redukce
- napíšeme nad reaktanty a produkty oxidační čísla jednotlivých prvků



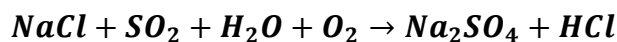
- zapíšeme schéma oxidace a redukce



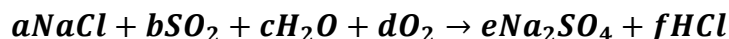
- a dosadíme stechiometrické koeficienty



2) Algebraická metoda



- za neznámé stechiometrické koeficienty si dosadíme písmena:



- rozepíšeme si bilance jednotlivých prvků:
 - bilance sodíku: $a = 2e$
 - bilance chlóru: $a = f$
 - bilance síry: $b = e$
 - bilance kyslíku: $2b + 1c + 2d = 4e$
 - bilance vodíku: $2c = f$

- libovolně si zvolíme si, že $e = 1$ a dosadíme do:

$$b = e \rightarrow \mathbf{b = 1}$$

$$a = 2e \rightarrow \mathbf{a = 2}$$

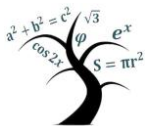
- jestliže se $a = 2$, pak vidíme z rovnice bilance, že $f = 2$
- a pokud už známe f , jsme schopni zjistit c :

$$2c = f \rightarrow \mathbf{c = 1}$$

- známe tedy a, b, c, e, f . Chybí nám d , které vypočítáme z bilance kyslíku:

$$2b + 1c + 2d = 4e$$

$$2d = 4e - 2b - 1c$$



$$d = \frac{4e - 2b - 1c}{2}$$

$$d = \frac{4 \cdot 1 - 2 \cdot 1 - 1 \cdot 1}{2} = \frac{4 - 2 - 1}{2} = \frac{1}{2}$$

- aby nám u d nevyšel zlomek, vynásobíme všechny koeficienty 2 a vznikne nám tedy takto vyčíslená rovnice:

