Zdravím svoje osmáky,

minule jsme dobrali prvky, dnes začneme sloučeniny

**Oxidy**

**- dvouprvkové sloučeniny – kyslík a jiný prvek**

**- O-II**

**Oxid uhličitý – CO2**

Výskyt: obsažen ve vzduchu (0,03%)

 Vzniká při -hoření (dokonalém spalování) C + O2 🡪 CO2

 - dýchání a kvašení ovoce

Vlastnosti: bezbarvý, nedýchatelný, nehořlavý plyn, málo rozpustný ve vodě

 těžší než vzduch

Využití: v pevném skupenství – suchý led (chlazení)

 bublinky v nápojích

 plnění hasicích přístrojů

 - přepravuje se v tlakových lahvích označených černým pruhem

**Oxid uhelnatý – CO**

Výskyt: vzniká při nedokonalém spalování (málo kyslíku)

 2 C + O2 🡪 2CO **velmi jedovatý!!!!!!**

Vlastnosti: **prudce jedovatý plyn bez barvy a zápachu!!!!**

**První pomoc:** okamžitě poškozeného vynést na čerstvý vzduch, zavolat záchranku (CO je v krvi navázán na hemoglobin**-** je tam velmi pevně navázán – člověk musí být dán do hyperbarické komory, kde je jiný tlak)

**Pracovní list – odešli ve čtvrtek!!!!!!!**

**Opakování učiva**

**1. Napiš značky prvků začínající na S**………………………………………………………

**2. Napiš značky prvků na B**…………………………………………………………………...

**3. Napiš vzorce nebo název:**

Oxid sodný

chlorid hlinitý

fluorid uhličitý

 kyselina chloristá

hydroxid křemičitý

sulfid zinečnatý

SeO3

H2SO3

H3BO3

Cu(OH)2

 ZnS

**4. Vysvětli pojmy:**

roztok……………………………………………………………………………………………

emulze………………………………………………………………………………………….

anion……………………………………………………………………………………………

protonové číslo…………………………………………………………………………………

valenční vrstva…………………………………………………………………………………

sublimace……………………………………………………………………………………….

alkalické kovy…………………………………………………………………………………..

polární vazba…………………………………………………………………………………

**5. Uprav rovnice**

 **Cu + O2 🡪 CuO Fe + HCl 🡪 FeCl3 + H2**