1. **Kovy**
2. **Zápis do sešitu (nové učivo) – viz níže**

**……………………………………………………………………………………………………………………………….**

**KOVY - procvičování**

1. **Z uvedených vlastností podtrhni ty, které patří kovům**:

tažnost, křehkost, kovový lesk, lze je drtit, nevedou elektrický proud, kujnost, dobře vedou teplo, nelze je tvarovat, elektrická vodivost

1. **Jak se obecně nazývají nerosty, které obsahují nějaký kov?**
2. **Jakým způsobem rozdělujeme kovy podle hustoty?**
3. **Vyjmenuj tři ušlechtilé kovy**:
4. **Čím se odlišují neušlechtilé kovy od ušlechtilých?**
5. **K vybraným látkám (nerostům) připiš kov, který obsahují:**

magnetit –

vápenec –

kuchyňská sůl –

1. **Olovo a rtuť mají jednu velmi nebezpečnou vlastnost. Jakou?**
2. **Napiš tři tzv. alkalické kovy:**
3. **Některé kovy tvoří slitiny. O jaký druh směsi se jedná?**
4. **Napiš tři příklady slitin a připiš, z kterých kovů je složena:**

1. **Proč se sodík i draslík uchovávají pod vrstvou petroleje?**
2. **Ve které skupině PSP se nacházejí kovy alkalických zemin?**
3. **K uvedeným výrobkům napiš související kov:**

CD a DVD disky =

akumulátory do aut =

měřící přístroje =

konstrukce letadel =

koleje =

1. **Spoj čarami co k sobě patří:**

rtuť nejlepší vodič

sodík snadno podléhá korozi

zlato kapalný kov

železo odolnost vůči kyselinám a zásadám

stříbro dá se krájet nožem

Zápis do sešitu:

**ANORGANICKÉ SLOUČENINY**

(sloučenina = látka složená z atomů různých prvků)

* tvoří převážně neživou přírodu

**Úvod do názvosloví:**

* chemické názvosloví = soubor pravidel k označování chemických látek

 = tzn. tvoření a čtení chemických vzorců

 = prof. Emil Votoček – tvůrce českého názvosloví

* většina sloučenin má dvouslovný název:

podstatné jméno + přídavné jméno

(např. oxid uhličitý)

* vzorec je zapisován značkami prvků (pořadí je opačné než v názvu!!!!!!!!!)

oxid uhličitý CO2

chlorid sodný NaCl

* atomy ve sloučenině mají tzv. oxidační číslo
* oxidační číslo = **pomyslný náboj, který by atom získal po rozštěpení molekuly**

 **sloučeniny**

1. zapisuje se římskou číslicí ke značce vpravo nahoru (O-II, CIV)
2. může být kladné nebo záporné
3. součet oxidačních čísel všech atomů ve sloučenině je roven nule

CO2 CIVO2-II

 1 x atom C = 1 x 4 = 4

 2 x atom O = 2 x -4 = -4

 součet: 4 + (-4) = 0

1. nesloučené atomy mají oxidační číslo rovno 0 (Fe0, He0)
2. sloučené atomy téhož prvku mají oxidační číslo rovno 0 (H20, Cl20)
* každému kladnému oxidačnímu číslu je přiřazeno zakončení (viz tabulka uč. str. 61)

opsat tabulku, našrotit!!!!!!

……………………………………………………………………………………………………………………………………………..

Zapište do sešitu chybějící oxidační čísla tak, aby bylo zachováno pravidlo o součtu oxidačních čísel: (zkuste a později dostanete řešení ☺)

PbS-II, Fe, NaCl-I, Ar, MgO-II, SO3-II, Br2