ZŠ A MŠ MIROVICE

Základní škola a mateřská škola Mirovice, okres Písek
Komenského. 4, 398 06 Mirovice

☎ 382 274 300 e-mail: zsmirovice@zsmirovice.cz www.zsmirovice.cz

DIGITÁLNÍ UČEBNÍ MATERIÁL

Pořadové číslo DUM	205
Jméno autora	Ing. Jaroslava Macounová
Datum, ve kterém byl DUM vytvořen	18. 9. 2012
Ročník, pro který je DUM určen	8.
Vzdělávací oblast (klíčová slova)	Chemie
Metodický list - výstižný popis způsobu použití DUM	Prvky, molární hmotnost – pracovní list

EVROPSKÁ UNIE

MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ, MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY

OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Prvky, molární hmotnost – pracovní list

1. Rozděl kovy dle hustoty: ....

2. BRONZ je slitina ..... + ...

3. Správně přiřaď a spoj čarou:

kovy	Fe
	H
	O
	Au
nekovy	S
	Cu
	Al

4. Vlastnosti kovů jsou: (správné odpovědi zakroužkuj)
   a) kujnost
   b) nemají kovový lesk
   c) tepelná vodivost
   d) tažné
   e) nevedou el. energii

5. Uveď využití mědi v praxi: .....
   .....
   .....

6. Který kovový prvek se nachází v tekutém stavu? .....

7. Vyjmenuj zástupce halogenů: (název + značka)

   ....

8. Který z halogenů je prudce jedovatý? .....

9. Uhlík – v jaké formě se nachází v přírodě?

..... a .....

10. Mosaz je slitina ..... + ...

11. Který z prvků se používá při výrobě zápalek?

.....

12. Vyjmenuj alespoň 3 drahé kovy: .....

13. K čemu se používá hliník?
.....

14. Vypočítej molární hmotnost:
M (Fe) = 55,8 g/mol M (O) = 16,0 g/mol
Fe_2O_3

15. Co je katalyzátor?
.....
.

ŘEŠENÍ
Prvky, molární hmotnost – pracovní list

1. Rozděl kovy dle hustoty: LEHKÉ + TĚŽKÉ

2. BRONZ je slitina Cu + Sn

3. Správně přiřaď a spoj čarou:

kovy	Fe
	H
	O
	Au
nekovy	S
	Cu
	Al

4. Vlastnosti kovů jsou: (správné odpovědi zakroužkuj)
   a) kujnost
   b) nemají kovový lesk
   c) tepelná vodivost
   d) tažné
   e) nevedou el. energii

5. Uveď využití mědi v praxi : OKAPY, TOPENÁŘSKÉ TRUBKY,

6. Který kovový prvek se nachází v tekutém stavu? RTUŤ

7. Vyjmenuj zástupce halogenů: (název + značka)
chlor – Cl brom – Br fluor – F jod - I

8. Který z halogenů je prudce jedovatý? chlor

9. Uhlík – v jaké formě se nachází v přírodě?

   TUHA (GRAFIT) a DIAMANT

10. Mosaz je slitina: MĚDI + ZINKU

11. Který z prvků se používá při výrobě zápalek?

červený fosfor

12. Vyjmenuj alespoň 3 drahé kovy: ZLATO, STŘÍBRO, PLATINA

13. K čemu se používá hliník?

elektrotechnika, slitiny, plech, alobal, drobné mince, hliníkové profily na okna a dveře

14. Vypočítej molární hmotnost:

M (Fe) = 55,8 g/mol M (O) = 16,0 g/mol

Fe_2O_3

MOLÁRNÍ HMOTNOST = 2. 55,8 + 3.16 = 159,6 g/mol

15. Co je katalyzátor?

Katalyzátor je látka, vstupující do chemické reakce, urychluje ji (nebo zpomaluje), a přitom z ní vystupuje nezměněná.