

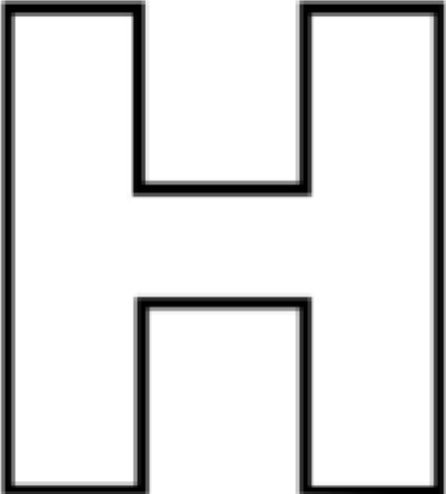


Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину

| | | |
|---------------|-----------------|--|
| Предмет : | Хемија | |
| Разред: | 7. разред | |
| Р. број часа: | | |
| Датум часа | 10.-14.5.2021. | |
| Наставник | Драган Петровић | |

| | |
|------------|--|
| Циљ часа : | Ученик усваја појмове ВОДОНИК, својства и особине водоника |
|------------|--|

| |
|---|
| Основни појмови |
| Хемијски елементи, Периодни систем елемената, ВОДОНИК, гас, Сунце, свемир, вода |

| |
|---|
| ТОК ЧАСА |
| Ниво 1: „Задатак број 1“ Ученик боји хемијски симбол ВОДОНИКА - Н |
|  |
| ВОДОНИК |



„Задатак број 2“

Ученик боји слова (назив) хем. елемента ВОДОНИКА

В О Д Д О Н И К

„Задатак број 3“

Ученик треба да попуни празно место именом хемијског елемента
ВОДОНИКА

1. ВОДОНИК

Ниво 2:

-Хемијски симбол ВОДОНИКА је (H)

-Записујемо симбол елемента (H) поред назива на српском.

Ученик помоћу наставника проналази дати елемент у периодном систему елемената, идентификује којој групи припада.

Ученик добија основне информације о водонику:

-Водоник има најмању густину од свих елемената, па се користи за пуњење метеоролошких балона.

-Водоник је безбојан гас на собној температури.

-Водоник гори светлоплавим пламеном.



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину

-Да би водоник горео потребан му је кисеоник из ваздуха.

-Водоник је запаљив гас и при руковању с њим је потребна опрезност!

-Заједно са кисеоником „гради“ воду (H_2O)

-Водоника има највише у свемиру и на Сунцу

-Својства ВОДОНИКА и све што је научио о њему, ученик записује самостално или уз помоћ наставника/родитеља.

-Ако ученик не може да пише покушавамо само усмено /гестом да добијемо одговор на питања какво су својства из табеле.

-По могућности ученик изложене чињенице које је упамтио у вези водоника.

- Ученик уз помоћ родитеља/наставника попуњава трећу (празну) колону.

(Одговори на питања о ВОДОНИКУ дати су већ у другој колони, као помоћ)

| ОСОБИНЕ | ВОДОНИК | |
|-------------------------------------|----------|--|
| Боја | безбојан | |
| Укус | не | |
| Мирис | не | |
| Има најмању густину | да | |
| Има га највише у свемиру и на Сунцу | да | |
| Гас или метал? | гас | |
| Са кисеоником „гради“ воду? | да | |
| Хемијски симбол | H | |

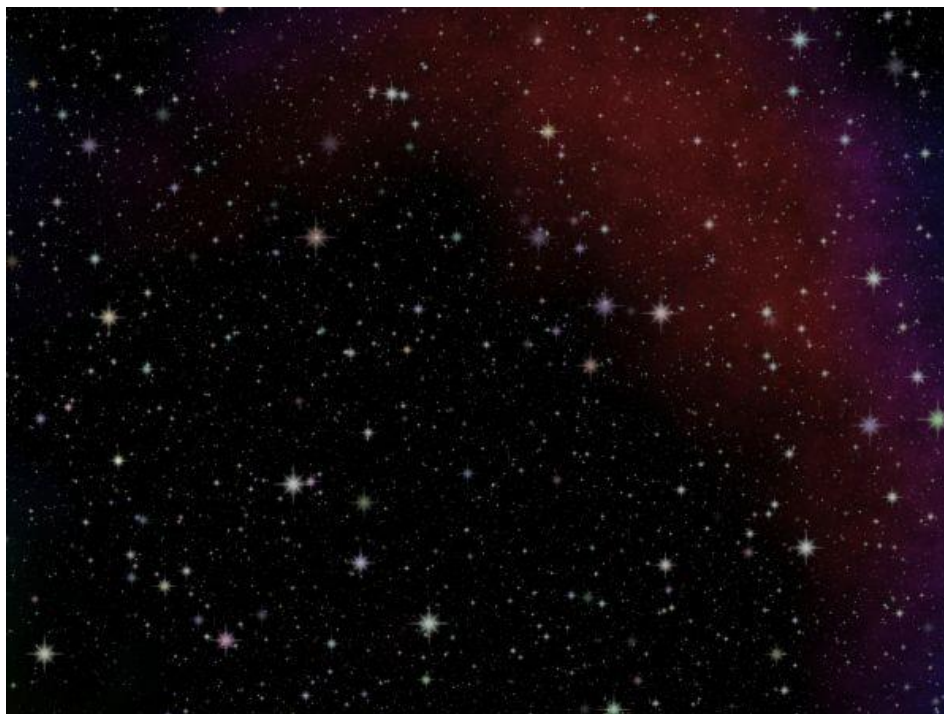


Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину

ПЕРИОДНИ СИСТЕМ ЕЛЕМЕНАТА

| I | | | | | | | | | | | | | | | | | | VIII | | | | | | | | | |
|-------------------|-------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|------------------|------------------|-------------------|-------------------|--|--|--|--|
| 1,01 1 H | | | | | | | | | | | | | | | | | | 4,00 2 He | | | | | | | | | |
| 6,94 3 Li | 9,01 4 Be | | | | | | | | | | | | | | | | | 10,81 5 B | 12,01 6 C | 14,01 7 N | 16,00 8 O | 19,00 9 F | 20,18 10 Ne | | | | |
| 22,99 11 Na | 24,31 12 Mg | | | | | | | | | | | | | | | | | 26,98 13 Al | 28,09 14 Si | 30,97 15 P | 32,06 16 S | 35,45 17 Cl | 39,95 18 Ar | | | | |
| 39,10 19 K | 40,08 20 Ca | 44,96 21 Sc | 47,87 22 Ti | 50,94 23 V | 52,00 24 Cr | 54,94 25 Mn | 55,85 26 Fe | 58,93 27 Co | 58,93 28 Ni | 63,55 29 Cu | 65,39 30 Zn | 69,72 31 Ga | 72,61 32 Ge | 74,92 33 As | 78,96 34 Se | 79,90 35 Br | 83,8 36 Kr | | | | | | | | | | |
| 85,47 37 Rb | 87,62 38 Sr | 88,91 39 Y | 91,22 40 Zr | 92,91 41 Nb | 95,94 42 Mo | 97,91 43 Tc | 101,0 44 Ru | 102,9 45 Rh | 106,4 46 Pd | 107,9 47 Ag | 112,4 48 Cd | 114,6 49 In | 118,7 50 Sn | 121,8 51 Sb | 127,6 52 Te | 128,9 53 I | 131,3 54 Xe | | | | | | | | | | |
| 132,9 55 Cs | 137,3 56 Ba | 175,0 71 Lu | 178,5 72 Hf | 180,9 73 Ta | 183,8 74 W | 186,2 75 Re | 190,2 76 Os | 192,2 77 Ir | 195,1 78 Pt | 197,0 79 Au | 200,6 80 Hg | 204,4 81 Tl | 207,2 82 Pb | 209,0 83 Bi | 209,0 84 Po | 210,0 85 At | 222,0 86 Rn | | | | | | | | | | |
| 223,0 87 Fr | 226,0 88 Ra | 262,0 103 Lr | 261,1 104 Rf | 262,1 105 Db | 266,1 106 Sg | 264,1 107 Bh | 269,1 108 Hs | 268,1 109 Mt | 273,1 110 Ds | 272,1 111 Rg | | | | | | | | | | | | | | | | | |

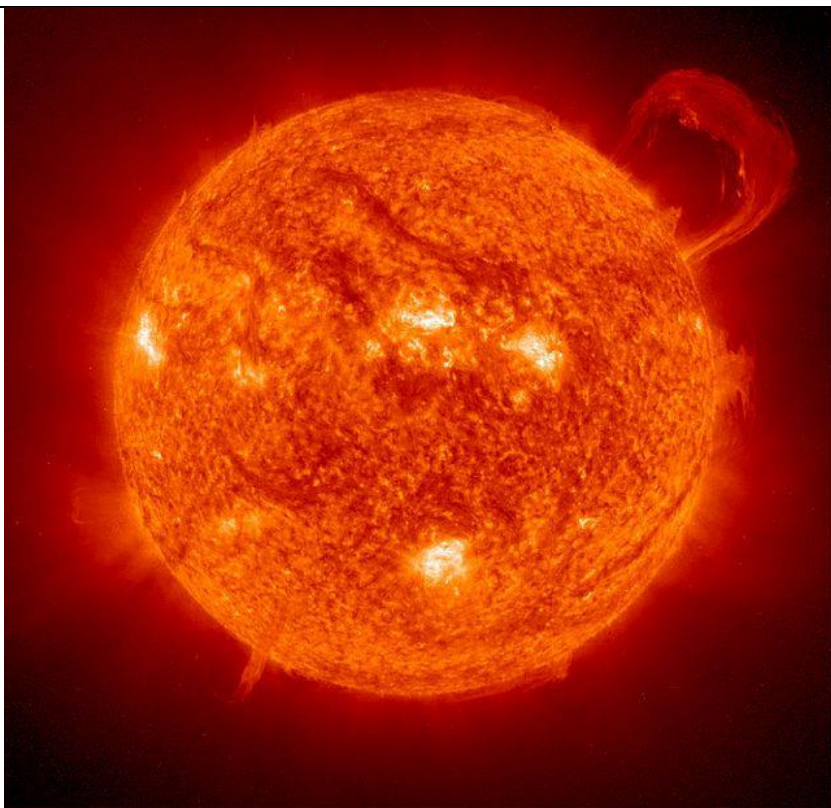
Прилог слике:



С В Е М И Р



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину



СУНЦЕ



МЕТЕОРОЛОШКИ БАЛОН



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину

Коментар наставника

***УРАДИТИ ЗАДАТКЕ ЗА НИВО 1 ИЛИ НИВО 2 И ПОСЛАТИ ИХ РАЗРЕДНОМ СТАРЕШИНИ ИЛИ ПРЕДМЕТНОМ НАСТАВНИКУ.**

У случају наставе на даљину улогу наставника преузима родитељ.