



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину

Предмет :	Хемија	
Разред:	1. разред средње школе	
Р. број часа:		
Датум часа	25.-29.1.2021.	
Наставник	Драган Петровић	

Циљ часа :	- ОБНАВЉАЊЕ- ХЕМИЈСКИ ЕЛЕМЕНТИ И ПЕРИОДНИ СИСТЕМ ЕЛЕМЕНАТА
------------	---

Основни појмови
Хемијски елементи, Периодни Систем Елемената

ТОК ЧАСА
<p>Ниво 1</p> <ul style="list-style-type: none">- Хемијски елемент је проста супстанца која је изграђена од исте врсте атома.- Сваки хемијски елемент има своје име, али има и хемијски симбол.- Ти знаци (симболи) су поређани у табlici која се зове Периодни Систем Елемената. - Ученик помоћу наставника гледа у Периодни систем елемената, идентификује таблицу и ознаке (симболе) хемијских елемената у њој.- У Периодном систему елемената има 118 елемената (њихових симбола). <p>Ниво 2:</p> <ul style="list-style-type: none">- 118 хемијских елемената могу да граде више милиона једињења. - Водоник. Хемијски симбол је (H), водоник је безбојни гас, има најмању густину од свих елемената, па се користи за пуњење метеоролошких балона, гори светло-плавим пламеном, да би горео потребан му је кисеоник, има га највише у свемиру и на Сунцу.- Кисеоник. Хемијски симбол (O), кисеоник је гас без боје укуса и мириса. Са водоником гради воду (H₂O). Без кисеоника човек не би могао да живи дуже од 3-4 минута. Производе га биљке у фотосинтези.- Алуминијум. Хемијски симбол (Al). Метал који је сребрно-сиве боје и лак је. Зато се од њега праве делови авиона. Отпоран на влагу и ваздух, па се од њега праве чиније и фолије за храну.- Гвожђе. Хемијски симбол (Fe), Метал сиве боје, јак и тешко се савија. Није отпоран на ваздух и влагу, па може да зарђа (корозира). Може да се намагнетише.



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																	28,98 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	58,69 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	126,9 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	268,1 106 Sg	264,1 107 Bh	269,1 108 Hs	285,1 109 Mt	273,1 110 Ds	272,1 111 Rg																	



Ваздух садржи КИСЕОНИК



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину



Радијатор од гвожђа



Вода (H₂O)



Алуминијумска фолија



Алуминијумска посуда за храну

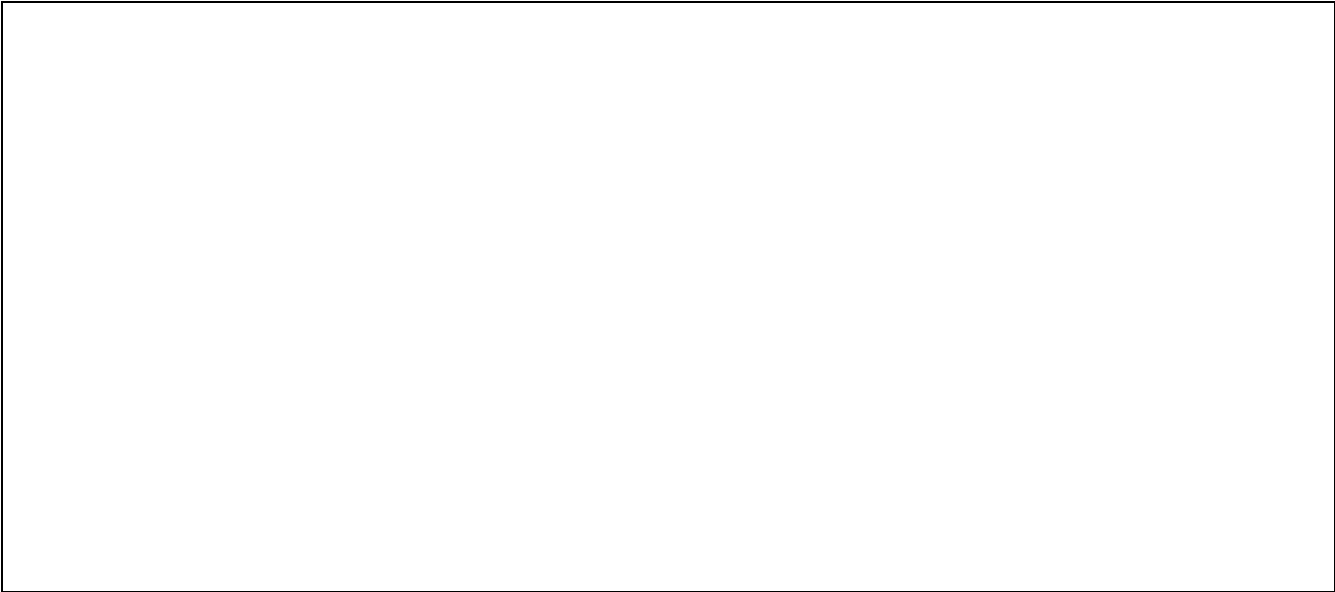
Задатак:

- Све што је научио о атому, хемијским елементима, једињењима и Периодном систему елемената, ученик записује самостално или уз помоћ наставника/ родитеља . Ако дете не може да пише покушавамо само усмено /гестом да добијемо одговор на питања.
- По могућности ученик изложи чињенице које је упамтио у вези научених појмова.

Коментар наставника



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину



У случају наставе на даљину улогу наставника преузима родитељ.