



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину

Предмет :	Хемија	
Разред:	7. разред	
Р. број часа:		
Датум часа	24.-28.05.2021.	
Наставник	Драган Петровић	

Циљ часа :	Ученик усваја појмове КИСЕОНИК, својства и особине кисеоника
------------	--

Основни појмови

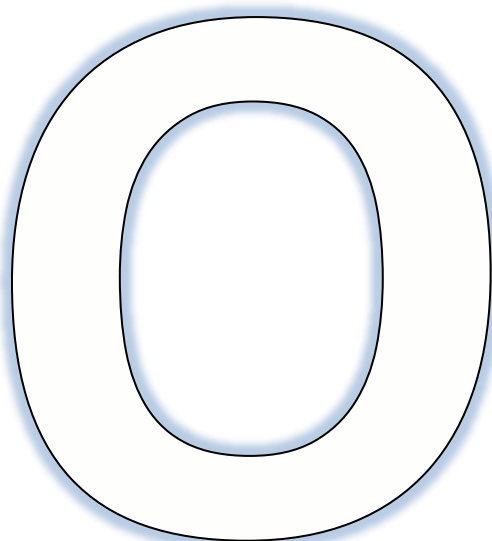
Кисеоник, гас, дисање, живот, сагоревање, фотосинтеза, биљке

ТОК ЧАСА

Ниво 1:

„ЗАДАТАК БРОЈ 1“

Ученик треба да обоји О - хемијски симбол КИСЕОНИКА



КИСЕОНИК



„ЗАДАТАК БРОЈ 2“

Ученик треба да обоји следеће речи:

КИСЕОНИК

ДИСАЊЕ

ЖИВОТ

„Задатак број 3“

Ученик треба да попуни празно место именом хемијског елемента
КИСЕОНИКА

1. КИСЕОНИК



Ниво 2

УЧЕНИК СЕ УПОЗНАЈЕ СА ГРАДИВОМ ИЗ ЛЕКЦИЈЕ О КИСЕОНИКУ:

- Дајемо детету да погледа слику ваздуха (неба).
- Именујемо и записујемо у свесци поред сличица (слике у прилогу)
- Ученик повезује слику и назив предмета.
- Записујемо симбол елемента (O) поред назива на српском.
- Ученик помоћу наставника проналази дати елемент у периодном систему елемената
- Ученик добија основне информације о кисеонику:
 - Хемијски симбол Кисеоника је (O)
 - Кисеоник је део ваздуха и он је гас без боје, укуса и мириса
 - Неопходан је за сагоревање, без њега ватра не би горела
 - Поред њега у ваздуху су још азот и угљен-диоксид
 - Производе га биљке у процесу фотосинтезе
 - Без кисеоника човек не би могао да живи дуже од 3-4 минута
 - Заједно са водоником „гради“ воду (H_2O)

По могућности, Својства кисеоника тј. све што је научио о њему, ученик записује самостално или уз помоћ наставника/родитеља . Ако дете не може да пише покушавамо само усмено /гестом да добијемо одговор на питања какво су својства из табеле.



Специјална школа са домом ученика „Бубањ” Учење на даљину

ОСОБИНЕ	КИСЕОНИК		
Боја	безбојан		
Укус	не		
Мирис	не		
Производе га биљке	да		
Потребан за сагоревање (ватра)?	да		
Гас или метал?	гас		
Са водоником „гради“ воду?	да		
Хемијски симбол	О		

ПЕРИОДНИ СИСТЕМ ЕЛЕМЕНАТА

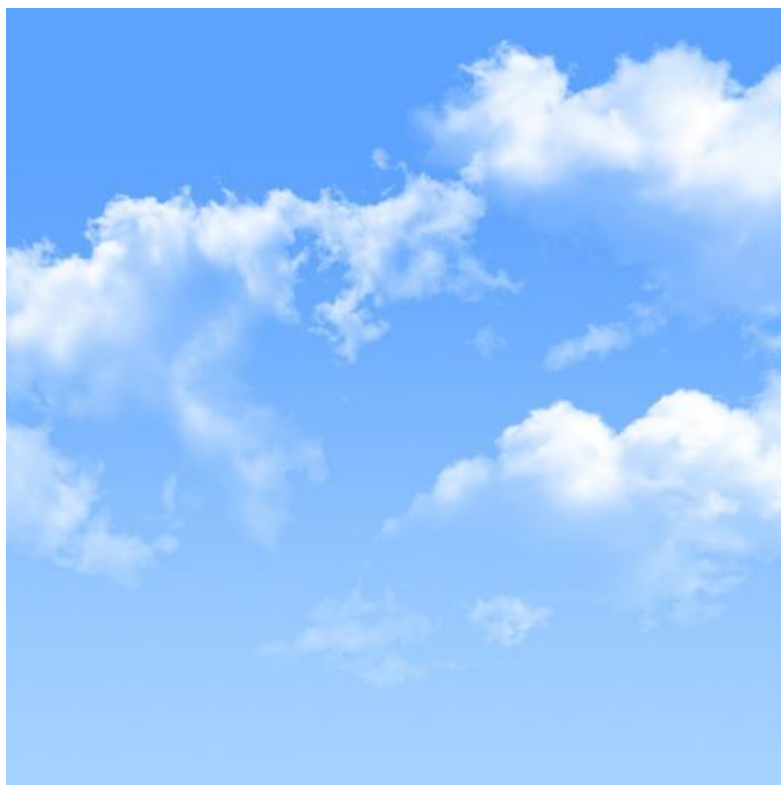
The periodic table is color-coded by groups:

- Blue: Wasserstoff (H)
- Yellow: Alkalimetalle (Li, Na, K, Rb, Cs, Fr)
- Green: Erdalkalimetalle (Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra)
- Red: Metalle (Sc, Y, Lu, Hf, Ta, W, Re, Os, Ir, Pt, Au, Hg, Tl, Pb, Bi, Po, At, Rn)
- Grey: Halbmetalle (B, Si, Ge, As, Se, Te, I, Xe, Fr)
- Light blue: Edalgase (He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn)
- Dark green: Nichtmetalle (C, N, O, F, P, S, Cl, Br, Kr)
- Light green: Alkalimetalle (Li, Na, K, Rb, Cs, Fr)

I												VIII						VIII	
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10
H 1,01												He 4,00							
Li 6,94	Be 9,01											B 10,81	C 12,01	N 14,01	O 16,00	F 18,00	Ne 20,18		
Na 22,99	Mg 24,31											Al 26,98	Si 28,09	P 30,97	S 32,06	Cl 35,45	Ar 39,95		
K 39,10	Ca 40,08	Sc 44,96	Ti 47,87	V 50,94	Cr 52,00	Mn 54,94	Fe 55,85	Co 58,93	Ni 58,69	Cu 63,55	Zn 65,39	Ga 69,72	Ge 72,61	As 74,92	Se 78,96	Br 79,90	Kr 83,8		
Rb 85,47	Sr 87,62	Y 88,91	Zr 91,22	Nb 92,91	Mo 95,94	Tc 97,91	Ru 101,0	Rh 102,9	Pd 106,4	Ag 107,9	Cd 112,4	In 114,6	Sn 118,7	Sb 121,8	Te 127,6	I 126,9	Xe 131,3		
Cs 132,9	Ba 137,3	Lu 175,0	Hf 178,5	Ta 180,9	W 183,8	Re 186,2	Os 190,2	Ir 192,2	Pt 195,1	Au 197,0	Hg 200,6	Tl 204,4	Pb 207,2	Bi 209,0	Po 209,0	At 210,0	Rn 222,0		
Fr 223,0	Ra 226,0	Lr 262,0	Rf 261,1	Db 262,1	Sg 266,1	Bh 264,1	Hs 269,1	Mt 268,1	Ds 271,1	Rg 272,1									

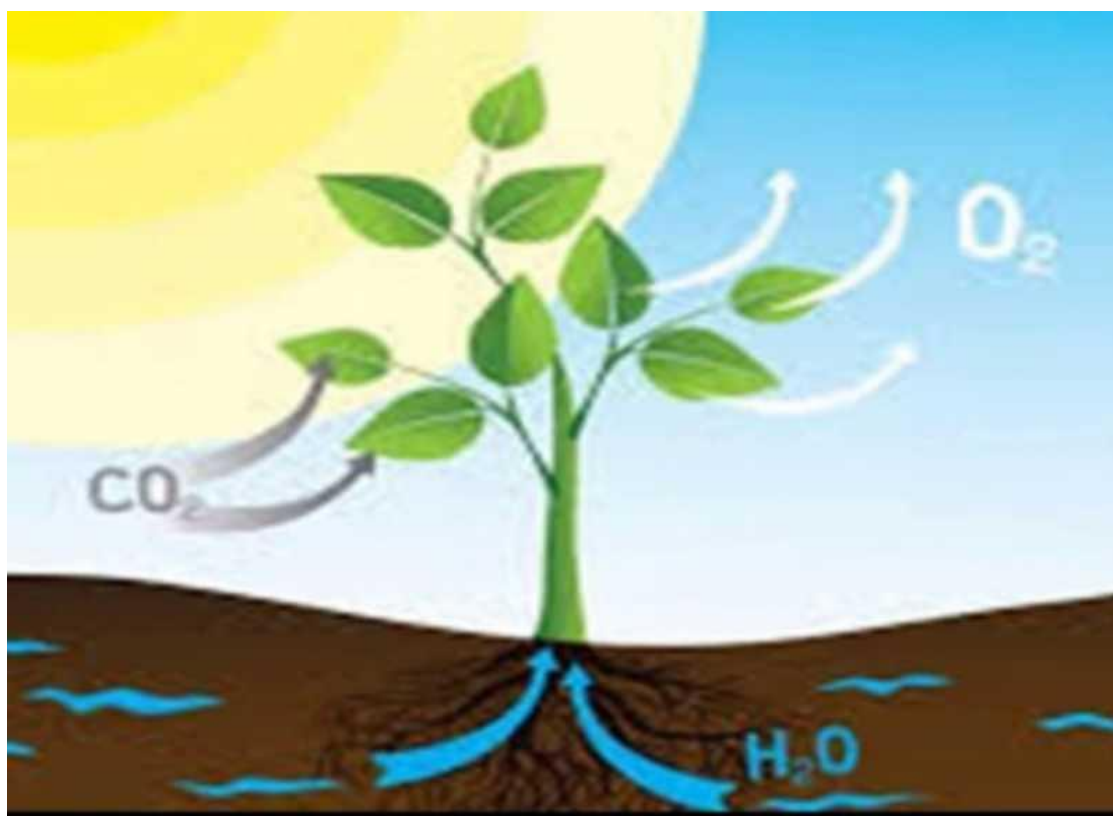


Прилог слике:





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.