



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину

Предмет :	Хемија	
Разред:	1. разред средње школе	
Р. број часа:		
Датум часа	8.-12.2.2021.	
Наставник	Драган Петровић	

Циљ часа :	Ученик усваја појмове АЗОТ , хемијски симбол азота, својства и особине АЗОТА
------------	---

Основни појмови

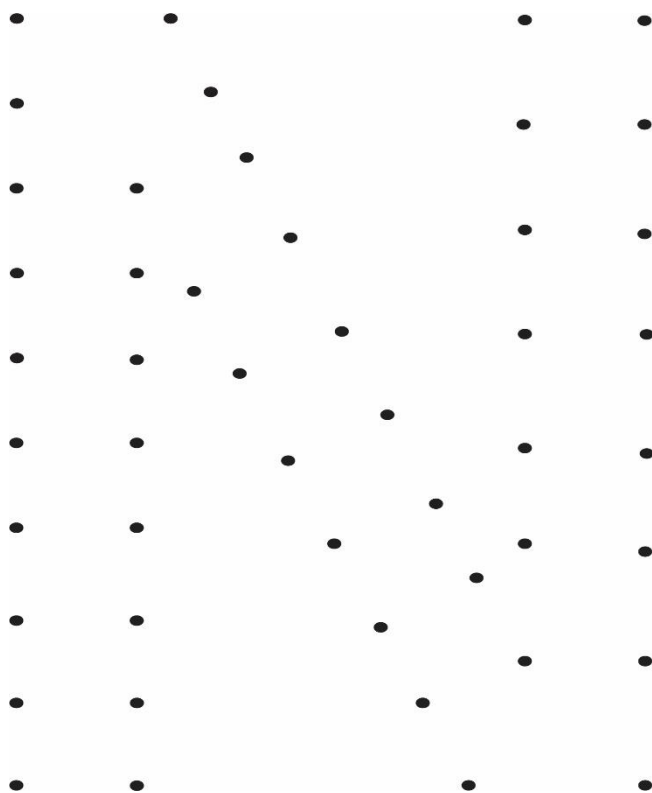
Ваздух, гас, азот, N, жива бића, конзервирање хране, чипс, ауто гуме, амонијак

ТОК ЧАСА

Ниво 1:

-Хемијски симбол азота је (N)

-Дамо ученику да СПОЈИ ТАЧКЕ:



-Након спојених тачака добијамо хемијски симбол азота (N), који би било пожељно да дете (ученик) и обоји плавом бојицом или фломастером.



Специјална школа са домом ученика „Бубањ” Учење на даљину

Ниво 2:

-**АЗОТ** је неметал, безбојни гас, који чини највећи део ваздуха.

-Азота има у сваком живом бићу (биљкама, животињама и организму човека).

-Азот тешко реагује са другим хемијским елементима.

-Азот се користи у медицини и за конзервирање хране.

-Као пример тога је ЧИПС. У кесици чипса налази се азот који одржава чипс свежим.

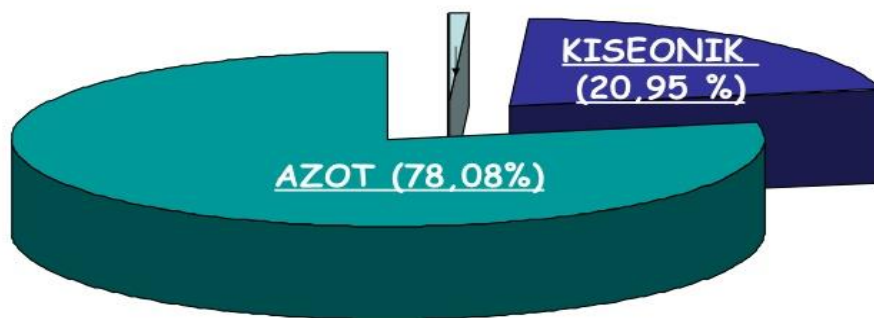
-Најпознатије једињење азота је АМОНИЈАК (NH_3)

-То је безбојни гас, отрован је и непријатног мириса, а користи се за производњу вештачких ђубрива за пољопривреду, у производњи пластике итд.

-Најпознатија једињења азота су његови **оксиди** и има их пет (5)

-Азот се још користи за пумпање аутомобилских гума уместо обичног ваздуха, јер је бољи.

SASTAV VAZDUHA



OSTALI GASOVI: ARGON, KSENON, KRIPTON,
NEON, OZON, UGLJEN DIOKSID, ... (0,97 %)



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину



Вештачко ђубриво



Чипс



Пуњење гума азотом



ДОМАЋИ ЗАДАТАК:

Ученик усмено анализира слике и њихову повезаност са азотом.

-Ученик самостално или уз помоћ наставника даје заокружује тачне одговоре у табели, а нетачне прецрта:

АЗОТ	Одговор А	Одговор Б
Боја	безбојан	црвена
Лако реагује са другим хемијским елементима	да	не
Користи се у медицини и за конзервирање хране	да	не
Агрегатно стање	гасовито	чврсто



Специјална школа са домом ученика „Бубањ” Учење на даљину

-Ученик преписује самостално у свесци или уз помоћ наставника(родитеља) текст лекције о азоту.

-Ако дете не може да пише покушавамо само усмено /гестом да добијемо одговор на питања из лекције и из табеле:

АЗОТ	Одговор А	Одговор Б
Боја	безбојан	црвена
Лако реагује са другим хемијским елементима	да	не
Користи се у медицини и за конзервирање хране	да	не
Агрегатно стање	гасовито	чврсто

Legend for the periodic table:

- Wasserstoff (Hydrogen)
- radioaktiv (radioactive)
- Edelgase (Noble gases)
- Halbmetalle (Metalloids)
- Metalle (Metals)
- Alkalimetalle (Alkali metals)
- Nichtmetalle (Nonmetals)
- Akatomasse in u (molare Masse) (Atomic mass in u (molar mass))
- Elementensymbol (Element symbol)
- Ordnungszahl (Atomic number)

I	II																III	IV	V	VI	VII	VIII
1 H 1,01																	2 He 4,00					
3 Li 6,94	4 Be 9,01											5 B 10,81	6 C 12,01	7 N 14,01	8 O 16,00	9 F 19,00	10 Ne 20,18					
11 Na 22,99	12 Mg 24,31											13 Al 26,98	14 Si 28,09	15 P 30,97	16 S 32,06	17 Cl 35,45	18 Ar 39,95					
19 K 39,10	20 Ca 40,08	21 Sc 44,96	22 Ti 47,87	23 V 50,94	24 Cr 52,00	25 Mn 54,94	26 Fe 55,85	27 Co 58,93	28 Ni 58,69	29 Cu 63,55	30 Zn 65,39	31 Ga 69,72	32 Ge 72,61	33 As 74,92	34 Se 78,96	35 Br 79,90	36 Kr 83,8					
37 Rb 85,47	38 Sr 87,62	39 Y 88,91	40 Zr 91,22	41 Nb 92,91	42 Mo 95,94	43 Tc 97,91	44 Ru 101,0	45 Rh 102,9	46 Pd 106,4	47 Ag 107,9	48 Cd 112,4	49 In 114,6	50 Sn 118,7	51 Sb 121,8	52 Te 127,6	53 I 126,9	54 Xe 131,3					
55 Cs 132,9	56 Ba 137,3	57 Lu 175,0	58 Hf 178,5	59 Ta 180,9	60 W 183,8	61 Re 186,2	62 Os 190,2	63 Ir 192,2	64 Pt 195,1	65 Au 197,0	66 Hg 200,6	67 Tl 204,4	68 Pb 207,2	69 Bi 209,0	70 Po 209,0	71 At 210,0	72 Rn 222,0					
87 Fr 223,0	88 Ra 226,0	89 Lr 262,0	90 Rf 261,1	91 Db 262,1	92 Sg 266,1	93 Bh 264,1	94 Hs 269,1	95 Mt 268,1	96 Ds 273,1	97 Rg 272,1												



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину

Коментар наставника



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину

У случају наставе на даљину улогу наставника преузима родитељ.