



Специјална школа са домом ученика „Бубањ”
Учење на даљину

Предмет :	Хемија	
Разред:	2. 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

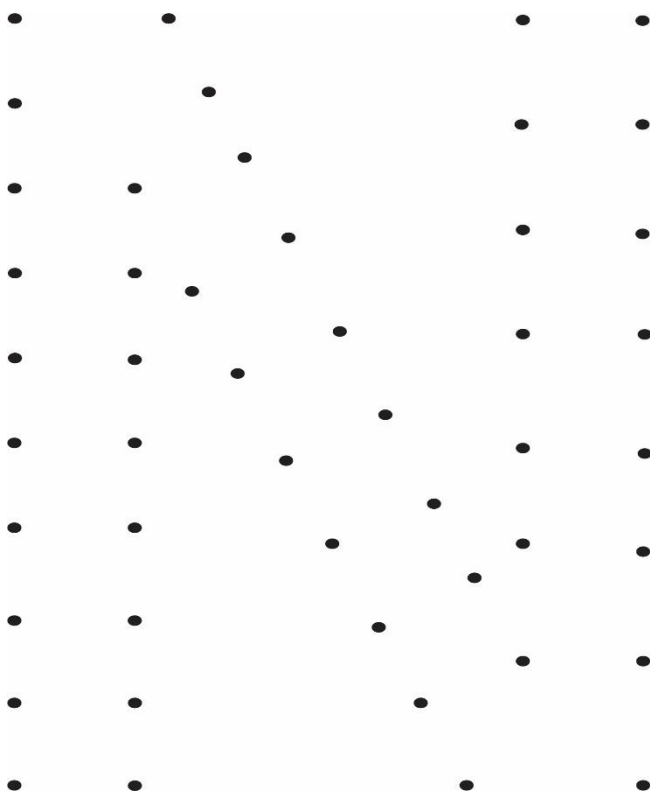
Ваздух, гас, азот, N, жива бића, конзервирање хране, чипс, ауто гуме, амонијак

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.

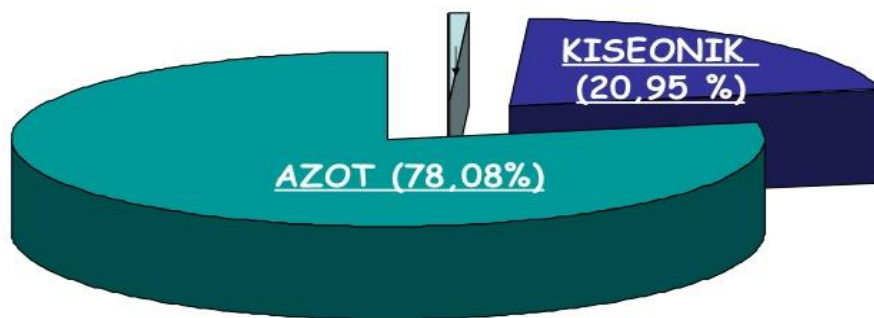
-Најпознатије једињење азота је АМОНИЈАК (NH_3)

-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:

- Wasserstoff (blue)
- radioaktiv (red)
- Edelgase (grey)
- Halbmetalle (light blue)
- Metalle (yellow)
- Nichtmetalle (green)
- Alkalimetalle (orange)

Aluminum (Al) example:

- Atommasse in u (molare Masse): 26,98
- Elementsymbol: Al
- Ordnungszahl: 13

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	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	262,0 109 Lr	261,1 104 Rf	262,1 105 Db	266,1 106 Sg	264,1 107 Bh	269,1 108 Hs	265,1 109 Mt	273,1 110 Ds	272,1 111 Rg																	



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.