

## KEM8 - NAVODILA ZA IZDELAVO NALOGE

- Naloga bo **ocenjena**, zato se pri izdelavi maksimalno potruđi.
- Najprej si pogledj za kateri element boš izdelal/a nalogo.

Učenec/učenka	ELEMENT
1. TINKARA	KALCIJ
2. URŠKA	NEON
3. ANDREJ	KISIK
4. ANIKA ČUŠIN	NATRIJ
5. TAJDA	FLUOR
6. RUBEN	LITIJ
7. JULIJA	KALIJ
8. NENA	ALUMINIJ
9. KRISTJAN	MAGNEZIJ
10. NELA	SILICIJ
11. ZALA	BERILIJ
12. ANDREJA	FOSFOR
13. EMILI	BOR
14. JAN KRAVANJA	ŽVEPLO
15. ANIKA KURINČIČ	OGLJIK
16. JURE MEDVEŠ	KLOR
17. JURE RAKUŠČEK	DUŠIK
18. JANEZ	ARGON
19. DEJA	KISIK
20. ANEJ	KALIJ
21. TIJAN	FLOUR
22. PETER	KALCIJ

OP. OSTALI UČENCI ( **NEJC, ŽIVA, ANA, KLARA, NIKA, ŽIGA** ) NISTE V PREGLEDNICI, KER ŽE IMATE ENO OCENO V DRUGEM OCENJEVALNEM OBDOBJU IN PRAV TAKO NISTE MED OCENO. **ČE KDO OD VAS PRAV TAKO ŽELI IZDELATI NALOGO ZA OCENO, NAJ MI JAVI.**

- Nalogo izdelaj z računalnikom v programu Word ali nalogo izdelaj ročno
- Uporabljaš periodni sistem, ki si ga dobil v šoli
- Pomagaš si s spletnimi viri in drugo literaturo (učbeniki, knjige)
- Vse podatke boš našel/a, a ne na enem mestu.
- **Na CEL PRVI LIST ( pokončen položaj)** zapišeš na sredino z velikimi tiskanimi črkami svoje ime in priimek, pod pa z rdečo barvo ime in simbol določenega elementa.
- Čez preostanek lista **izdelaj preglednico** (glej naslednjo stran), ki jo izpolniš s podatki na desni strani.

Ime in priimek: \_\_\_\_\_

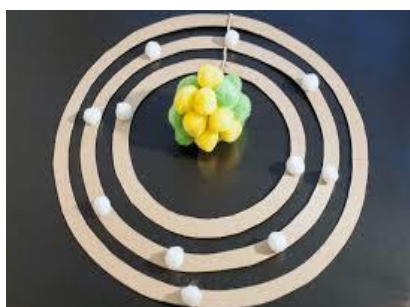
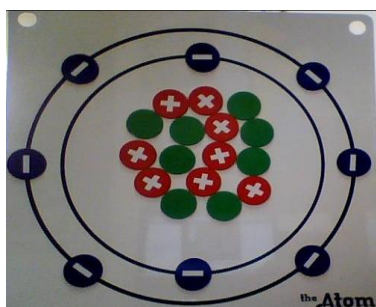
\_\_\_\_\_ **NAPIŠEŠ IME ELEMENTA IN SIMBOL NA SREDINO** \_\_\_\_\_

ODKRITELJ ELEMENTA ( 1T)	Zapišeš kdo je element odkril
IZVOR IMENA ( 1T)	Zapišeš po kom/čem je dobil ime
KOVINA/ NEKOVINA/POLKOVINA ( 1T)	Zapišeš ali je kovina, nekovina ali polkovina in še posebno ime skupine (če jo seveda ima)
AGREGATNO STANJE IN VIDEZ PRI SOBNI TEMPERATURI ( 1T)	
Ar OZ. RELATIVNA ATOMSKA MASA ( 1T)	
VRSTNO ŠTEVILO ( 1T)	
MASNO ŠTEVILO ( 1T)	
ŠTEVILO PROTONOV ( 1T)	
ŠTEVILO NEVTRONOV ( 1T)	
ŠTEVILO ELEKTRONOV ( 1T)	
RAZPOREDITEV e- PO LUPINAH ( 1T)	
PERIODA ( 1T)	
SKUPINA ( 1T)	
ION (SIMBOL IN NABOJ) IN IME ANIONA OZ. KATIONA (2T)	Zapišeš Ion, ki nastane iz atoma elementa (simbol in naboj). Natančno tudi poimenuješ anion ali kation. V primeru, da element ne tvori iona natančno obrazložiš zakaj ne.

Na drugi A4 list ( pokončen položaj) položiš izdelan model atoma, da ga boš poslikal/a.

Izdelaš **PREPROST model atoma določenega elementa**, kot npr. vidiš spodaj.

Uporabi svoje ideje in materiale ( npr.vrvica, volna, karton, plastelin, stiropor...), ki jih imaš doma.Bodi ustvarjalen. Glej kriterije !!!



**KRITERIJI:**

PREPROST MODEL	
• Ustrezen, prikazuje zgradbo atomskega jedra in elektronske ovojnice elementa.	DA 2T / delno 1T / NE OT
• Lepo, natančno in estetsko izdelan.	DA 5 T / delno 3 T / NE OT

NALOGA V CELOTI	
• Izdelana po navodilih.	DA 2T / delno 1T / NE OT
• Izdelana estetsko, natančno, urejeno.	DA 2T / delno 1 T / NE OT
• Pravilno izpolnjena preglednica.	15 T ( 2T od iona, ostale rešitve 1 T )
• Pravočasno oddana.	DA 2T / NE OT

Št.T /ocena	25,5 - 28 T odl(5)	22,5 - 25 T pdb(4)	18,5 - 22 T db(3)	14 - 18 T zd(2)
-------------	-----------------------	-----------------------	----------------------	--------------------

**Nalogo pošlješ na naslov [barbara.smrekar1@guest.arnes.si](mailto:barbara.smrekar1@guest.arnes.si) do 29.5.2020 !!!**