



A feladatokat írta:
Palya Tamás,
Püspökladány
Lektorálta:
Kálnay Istvánné,
Nyíregyháza

Név:

.....
Iskola:

.....
Beküldési határidő: 2016. december 16.

Curie Kémia Emlékverseny
9. évfolyam II. forduló 2016/2017.

Feladat	1.	2.	3.	4.	Összesen	%	Javította
Pontszám							

1. feladat

11 pont

LÓUGRÁS

A periódusos rendszerben kell lóugrásban lépkedve megtalálni az elemeket. Az elem nevével válaszolj!

A világegyetem leggyakoribb eleme:.....

Alkáliföldfém:

Kemény:

Névadójáról kínokat is neveztek el:

Ekamangán:

Erdei manókról nevezték el:

Vegyületei egy része fényérzékeny:

Római provinciáról kapta a nevét:

Sugárzás elleni védelemre használják:

Magyar tudós felfedezése:

Rejtőzködő:

2. feladat

10 pont

TÁBLÁZAT

	szerkezeti képlet	alak	kötésszög	a molekula polaritása	a központi atom kovalens vegyértéke
XeF_8					
ClF_5					

3. feladat

9 pont

NYOLCFÉLE ASSZOCIÁCIÓ

Melyikre igaz? Írd a megfelelő betűt az állítás száma alá!

A) atomra B) ionra C) molekulára D) atomra és ionra
E) atomra és molekulára F) ionra és molekulára G) mindháromra H) egyikre sem

- 1) Kémiai részecske.
- 2) Elemi részecske.
- 3) Semleges töltésű.
- 4) Több atomból állhat.
- 5) Oszthatatlan.
- 6) Kovalens kötés van benne.
- 7) A protonok száma benne egyenlő az elektronok számával.
- 8) A Napban is megtalálható.
- 9) Mindegyik képviselőjében található neutron.

1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.

4. feladat

10 pont

SZÁMÍTÁSI FELADAT

Egy kétvegyértékű fém vízmentes kloridjának 47,21 w%-a a fém. A fém-klorid kristályvizes sóját ötszörös tömegű vízben feloldjuk és ekkor az oldat 13,1 w%-os lesz. Mi a kristályvizes só képlete?