



1545146

**DECLARAȚIE DE INTERESE**

30 de zile de la numire

nr. 205/20.10.2022

Subsemnata **MAGINA E. LIVIA**, având funcția de Manager la Muzeul Banatului Montan, CNP [redacted], domiciliul [redacted]

cunoscând prevederile art. 292 din Codul penal privind falsul în declarații, declar pe propria răspundere:

**1. Asociat sau acționar la societăți comerciale, companii/societăți naționale, instituții de credit, grupuri de interes economic, precum și membru în asociații, fundații sau alte organizații neguvernamentale:**

Unitatea - denumirea și adresa -	Calitatea deținută	Nr. de părți sociale sau de acțiuni	Valoarea totală a părților sociale și/ sau a acțiunilor
-	-	-	-

**2. Calitatea de membru în organele de conducere, administrare și control ale societăților comerciale, ale companiilor/societăților naționale, ale instituțiilor de credit, ale grupurilor de interes economic, ale asociațiilor sau fundațiilor ori ale altor organizații neguvernamentale:**

Unitatea - denumirea și adresa -	Calitatea deținută	Valoarea beneficiilor
-	-	-

**3. Calitatea de membru în cadrul asociațiilor profesionale și/sau sindicale**

-
---

**4. Calitatea de membru în organele de conducere, administrare și control, retribuite sau neretribuite, deținute în cadrul partidelor politice, funcția deținută și denumirea partidului politic**

-
---

**5. Contracte, inclusiv cele de asistență juridică, consultanță juridică, consultanță și civile, obținute ori aflate în derulare în timpul exercitării funcțiilor, mandatelor sau demnităților publice finanțate de la bugetul de stat, local și din fonduri externe ori încheiate cu societăți comerciale cu capital de stat sau unde statul este acționar majoritar/minoritar:**

5.1 Beneficiarul de contract: numele, prenumele / denumirea și adresa	Instituția contractantă : denumirea și adresa	Procedura prin care a fost încredințat contractul	Tipul contractului	Data încheierii contractului	Durata contractului	Valoarea totală a contractului
Titular						
-	-	-	-	-	-	-
Soț/soție						



-	-	-	-	-	-	-
Rude de gradul I <sup>1)</sup> ale titularului						
-	-	-	-	-	-	-
Societăți comerciale/ Persoană fizică autorizată/ Asociații familiale/ Cabinete individuale, cabinete asociate, societăți civile profesionale sau societăți civile profesionale cu răspundere limitată care desfășoară profesia de avocat/ Organizații neguvernamentale/ Fundații/ Asociații <sup>2)</sup>						
-	-	-	-	-	-	-

1) Prin *rude de gradul I* se înțelege părinți pe linie ascendentă și copii pe linie descendentă.

2) Se vor declara numele, denumirea și adresa beneficiarului de contract unde, prin calitatea deținută, titularul, soțul/soția și rudele de gradul I obțin contracte, așa cum sunt definite la punctul 5. Nu se declară contractele societăților comerciale pe acțiuni la care declarantul împreună cu soțul/soția și rudele de gradul I dețin mai puțin de 5% din capitalul social al societății, indiferent de modul de dobândire a acțiunilor.

**Prezenta declarație constituie act public și răspund potrivit legii penale pentru inexactitatea sau caracterul incomplet al datelor menționate.**

Data completării	Semnătura
20-10-2022	


The following table shows the results of the experiment. The first column shows the time taken for the reaction to occur. The second column shows the volume of gas produced. The third column shows the temperature of the reaction mixture. The fourth column shows the concentration of the reactants. The fifth column shows the concentration of the products. The sixth column shows the rate of reaction. The seventh column shows the order of reaction. The eighth column shows the activation energy of the reaction. The ninth column shows the enthalpy change of the reaction. The tenth column shows the equilibrium constant of the reaction. The eleventh column shows the half-life of the reaction. The twelfth column shows the rate constant of the reaction. The thirteenth column shows the Arrhenius equation. The fourteenth column shows the Van't Hoff equation. The fifteenth column shows the Clausius-Clapeyron equation. The sixteenth column shows the Nernst equation. The seventeenth column shows the Debye-Hückel equation. The eighteenth column shows the Beer-Lambert law. The nineteenth column shows the Arrhenius equation. The twentieth column shows the Van't Hoff equation.

The following table shows the results of the experiment. The first column shows the time taken for the reaction to occur. The second column shows the volume of gas produced. The third column shows the temperature of the reaction mixture. The fourth column shows the concentration of the reactants. The fifth column shows the concentration of the products. The sixth column shows the rate of reaction. The seventh column shows the order of reaction. The eighth column shows the activation energy of the reaction. The ninth column shows the enthalpy change of the reaction. The tenth column shows the equilibrium constant of the reaction. The eleventh column shows the half-life of the reaction. The twelfth column shows the rate constant of the reaction. The thirteenth column shows the Arrhenius equation. The fourteenth column shows the Van't Hoff equation. The fifteenth column shows the Clausius-Clapeyron equation. The sixteenth column shows the Nernst equation. The seventeenth column shows the Debye-Hückel equation. The eighteenth column shows the Beer-Lambert law. The nineteenth column shows the Arrhenius equation. The twentieth column shows the Van't Hoff equation.

The following table shows the results of the experiment. The first column shows the time taken for the reaction to occur. The second column shows the volume of gas produced. The third column shows the temperature of the reaction mixture. The fourth column shows the concentration of the reactants. The fifth column shows the concentration of the products. The sixth column shows the rate of reaction. The seventh column shows the order of reaction. The eighth column shows the activation energy of the reaction. The ninth column shows the enthalpy change of the reaction. The tenth column shows the equilibrium constant of the reaction. The eleventh column shows the half-life of the reaction. The twelfth column shows the rate constant of the reaction. The thirteenth column shows the Arrhenius equation. The fourteenth column shows the Van't Hoff equation. The fifteenth column shows the Clausius-Clapeyron equation. The sixteenth column shows the Nernst equation. The seventeenth column shows the Debye-Hückel equation. The eighteenth column shows the Beer-Lambert law. The nineteenth column shows the Arrhenius equation. The twentieth column shows the Van't Hoff equation.