

Na podlagi 3. odstavka 90. člena Zakona o javnem naročanju (Uradni list RS, št. 91/2015 z dne 30. 1. 2015 s spremembami, v nadaljevanju: ZJN-3) izdaja direktorica Gorenjskih lekarn

ODLOČITEV

o oddaji javnega naročila

v postopku oddaje javnega naročila male vrednosti za DOBAVO IN IMPLEMENTACIJO STIKAL ZA PODATKOVNI CENTER TER BREZŽIČNIH DOSTOPNIH TOČK objavljenega na spletnem portalu »enarocanje« dne 11. 09. 2024, št. objave **JN006462/2024-SL1/01** se za DOBAVO IN IMPLEMENTACIJO STIKAL ZA PODATKOVNI CENTER TER BREZŽIČNIH DOSTOPNIH TOČK

izbere ponudnik

ADD, d. o. o., Ljubljana, Tbilisijska 85, 1000 Ljubljana.

O b r a z l o ž i t e v :

I.

Naročnik, Gorenjske lekarne, Gosposvetska ulica 12, Kranj (v nadaljevanju naročnik) je dne 08. 05. 2024 začel postopek javnega naročila male vrednosti za DOBAVO IN IMPLEMENTACIJO STIKAL ZA PODATKOVNI CENTER TER BREZŽIČNIH DOSTOPNIH TOČK št. JN/GL-3-2024. Dne 11. 09. 2024 je na portalu javnih naročil eJN in »enarocanje«, pod št. objave **JN006462/2024-SL1/01**, objavil obvestilo o javnem naročilu in razpisni dokumentaciji.

Do izteka roka za sprejem ponudb t. j. do 09.00 ure 24. 09. 2024, so bile preko informacijskega sistema e-JN pravočasno oddane ponudbe naslednjih ponudnikov:

ADD, d. o. o., Ljubljana, Tbilisijska 85, 1000 Ljubljana.

1.

kar je razvidno iz zapisnika o javnem odpiranju ponudb z dne 24. 09. 2024.

II.

Po odpiranju ponudb, ki je potekalo dne 24. 09. 2024 ob 10.00 uri avtomatično v informacijskem sistemu e-JN na spletnem naslovu <https://ejn.gov.si/eJN2> je bilo razvidno, da prejete ponudbe vsebujejo naslednjo ponudbeno ceno brez DDV:

Zap. št. ponudbe	Naziv ponudnika	Skupaj A. + B. + C. brez DDV (Skupna ponudbena vrednost brez DDV)
1.	ADD, d. o. o., Ljubljana, Tbilisijska 85, 1000 Ljubljana.	70.717,20

iz česar izhaja, da je glede na merilo, ponudba ponudnika **ADD, d. o. o., Ljubljana, Tbilisijska 85, 1000 Ljubljana** najugodnejša v tem postopku javnega naročanja.

Naročnik je skladno z določbo 1. in 2. odstavka 89. člena ZJN-3 preveril ali so izpolnjeni vsi pogoji po navedenem členu in je ponudba, ki je bila ocenjena kot ekonomsko najugodnejša, glede na merilo tudi dopustna (skladno z 29. točko 1. odstavka 2. člena ZJN-3 - torej zanjo ne obstajajo razlogi za izključitev, izpolnjuje pogoje za sodelovanje, ustreza potrebam in zahtevam naročnika, določenim v tehničnih specifikacijah in v razpisni dokumentaciji v zvezi z oddajo javnega naročila, je prispela pravočasno, pri njej ni dokazano nedovoljeno dogovarjanje ali korupcija in je naročnik ni ocenil za neobičajno nizko, cena pa ne presega zagotovljenih sredstev naročnika).

Po pregledu ponudbe je naročnik, na podlagi predložene dokumentacije in prejetih potrdil s strani FURS in Ministrstva za pravosodje, za oba ponudnika v skupni ponudbi, ugotovil, da je najugodnejši ponudnik pripravil ponudbo v skladu z razpisno dokumentacijo, ter da je ponudba najugodnejšega ponudnika v celoti dopustna.

III.

Naročnik je zato po izvedenem postopku v postopku javnega naročila male vrednosti za **DOBAVO IN IMPLEMENTACIJO STIKAL ZA PODATKOVNI CENTER TER BREZŽIČNIH DOSTOPNIH TOČK** izbral ponudnika **ADD, d. o. o., Ljubljana, Tbilisijska 85, 1000 Ljubljana**

ter mu oddal naročilo št. **JN006462/2024-SL1/01**.

IV.

Zoper to odločitev lahko vsak ponudnik vloži zahtevek za revizijo v predrevizijskem postopku v **petih delovnih dneh** od prejema te odločitve.

Naročnik bo skladno z določbo 10. odstavka 90. člena ZJN-3 to odločitev objavil na portalu javnih naročil. Odločitev se šteje za vročeno z dnem objave na portalu javnih naročil.

Zahtevek za revizijo v predrevizijskem postopku lahko v skladu z Zakonom o pravnem varstvu v postopkih javnega naročanja (Uradni list RS, št. 43/2011 s spremembami, v nadaljevanju ZPVPJN) vloži vsaka oseba, ki ima ali je imela interes za dodelitev naročila in ki verjetno izkaže, da ji je bila ali bi ji lahko bila povzročena škoda zaradi ravnanja naročnika, ki se v zahtevku za predrevizijski postopek navaja kot kršitev naročnika v postopku oddaje javnega naročanja.

Zahtevek za revizijo mora vsebovati:

1. ime in naslov vlagatelja zahtevka (v nadaljnjem besedilu: vlagatelj) ter kontaktno osebo,
2. ime naročnika,
3. oznako javnega naročila,
4. predmet javnega naročila,
5. očitane kršitve,
6. dejstva in dokaze, s katerimi se kršitve dokazujejo,

7. pooblastilo za zastopanje v predrevizijskem in revizijskem postopku, če vlagatelj nastopa s pooblaščencom,
8. navedbo, ali gre v konkretnem postopku javnega naročila za sofinanciranje iz evropskih sredstev in iz katerega sklada.

Vlagatelj mora zahtevku za revizijo priložiti potrdilo o plačilu takse v višini dveh odstotkov od cene najugodnejše popolne ponudbe (z davkom na dodano vrednost; vendar ne manj kot 500 eurov in ne več kot 25.000 eurov) za javno naročilo - torej **1.725,5€**.

Takso je potrebno vplačati na podračun, odprt pri Banki Slovenije, za namen plačila taks za predrevizijski in revizijski postopek, na

Transakcijski račun: S156 0110 0100 0358 802

Odprt pri: Banka Slovenije, Slovenska 35, 1505 Ljubljana, Slovenija

SWIFT KODA: BSLJS12X

IBAN: S156011001000358802

Referenca: 11 16110-7111290-XXXXXXLL

oznaka X pomeni številko objave javnega naročila, oznaka L pa pomeni označbo leta. V kolikor je številka objave javnega naročila krajša od šestih znakov se na manjkajoča mesta spredaj vpiše 0.

Zahtevek za revizijo se vloži preko portala e-Revizija.

Zahtevek za revizijo mora biti obrazložen in mora vsebovati vse sestavine iz ZPVPJN.

Kranj, 01. 10. 2024

GORENJSKE LEKARNE

Direktorica:

Romana Rakovec, mag. farm.



Poslati:

- v objavo na portal javnih naročil,
- arhiv naročnika.

1. The object of the investigation is to determine the effect of the concentration of the solution on the rate of reaction.

2. The reaction studied is the reaction between potassium dichromate(VI) and potassium iodide in the presence of dilute sulphuric acid.

3. The reaction is represented by the following equation:

$$K_2Cr_2O_7 + 6KI + 14H_2SO_4 \rightarrow 2CrSO_4 + 6K_2SO_4 + 3I_2 + 7H_2O$$

4. The rate of reaction is measured by the time taken for a fixed volume of the solution to decolorize.

5. The concentration of the potassium dichromate(VI) solution is varied in each experiment, while the concentration of the potassium iodide solution and the volume of dilute sulphuric acid are kept constant.

6. The results of the experiments are as follows:

Experiment	Concentration of $K_2Cr_2O_7$ (mol dm ⁻³)	Time taken for decolorization (s)
1	0.01	120
2	0.02	60
3	0.03	40
4	0.04	30
5	0.05	24

7. From the results, it can be seen that the rate of reaction increases as the concentration of the potassium dichromate(VI) solution increases.

8. The rate of reaction is directly proportional to the concentration of the potassium dichromate(VI) solution.

9. The order of reaction with respect to the concentration of the potassium dichromate(VI) solution is 1.

10. The overall order of reaction is 1.

11. The rate of reaction is also affected by the temperature of the solution. The rate of reaction increases as the temperature increases.

12. The rate of reaction is also affected by the presence of a catalyst. The rate of reaction increases in the presence of a catalyst.

13. The rate of reaction is also affected by the surface area of the solid reactants. The rate of reaction increases as the surface area increases.

14. The rate of reaction is also affected by the pressure of the gaseous reactants. The rate of reaction increases as the pressure increases.

15. The rate of reaction is also affected by the concentration of the products. The rate of reaction decreases as the concentration of the products increases.

16. The rate of reaction is also affected by the volume of the reaction mixture. The rate of reaction decreases as the volume of the reaction mixture increases.

17. The rate of reaction is also affected by the nature of the reactants. The rate of reaction increases as the nature of the reactants becomes more reactive.

18. The rate of reaction is also affected by the nature of the products. The rate of reaction decreases as the nature of the products becomes more stable.

19. The rate of reaction is also affected by the nature of the solvent. The rate of reaction increases as the nature of the solvent becomes more polar.

20. The rate of reaction is also affected by the nature of the catalyst. The rate of reaction increases as the nature of the catalyst becomes more effective.

