



*Hydrogen* (H) is the most abundant element in the universe. It is also the lightest element and has the lowest density. It is a colorless, odorless, tasteless gas at room temperature.

#### Radiation sources

The primary source of hydrogen is the sun. Hydrogen is also found in stars, galaxies, and nebulae. On Earth, hydrogen is produced by the electrolysis of water. It is also produced by the decomposition of organic materials, such as wood and coal. Hydrogen is also produced by the combustion of fossil fuels, such as oil and gas.

#### Hydrogen storage

Hydrogen is stored in tanks or cylinders. It can also be stored in liquid form in special containers. Hydrogen is also stored in fuel cells, which convert the chemical energy of hydrogen into electrical energy. Hydrogen is also stored in batteries, which store the chemical energy of hydrogen for later use.

#### Potential vibrational modes

Hydrogen has several potential vibrational modes. These modes include longitudinal, transverse, and torsional vibrations. Hydrogen also has rotational and vibrational modes. These modes are important for the study of molecular dynamics and the properties of hydrogen.

#### Spectroscopic techniques

Spectroscopic techniques are used to study the properties of hydrogen. These techniques include infrared, ultraviolet, and visible spectroscopy. Infrared spectroscopy is used to study the vibrational modes of hydrogen. Ultraviolet and visible spectroscopy are used to study the electronic transitions of hydrogen. These techniques are important for the study of molecular dynamics and the properties of hydrogen.

Hydrogen is a very reactive element. It reacts with many other elements, such as oxygen, nitrogen, and chlorine. It also reacts with metals, such as lithium and sodium.

Hydrogen is also a very useful element. It is used in the production of ammonia, methanol, and other chemicals. It is also used in the production of fertilizers, explosives, and pharmaceuticals. Hydrogen is also used in the production of hydrogen fuel cells, which convert the chemical energy of hydrogen into electrical energy.

Hydrogen is a colorless, odorless, tasteless gas at room temperature. It is a light element and has the lowest density. It is also a reactive element and can react with many other elements.

#### Radiation sources

The primary source of hydrogen is the sun. Hydrogen is also found in stars, galaxies, and nebulae. On Earth, hydrogen is produced by the electrolysis of water. It is also produced by the decomposition of organic materials, such as wood and coal. Hydrogen is also produced by the combustion of fossil fuels, such as oil and gas.

Hydrogen is also produced by the fusion of hydrogen atoms. This process is called nuclear fusion. Nuclear fusion is a very efficient way to produce hydrogen. It is also a very safe way to produce hydrogen. Nuclear fusion is a very efficient way to produce hydrogen. It is also a very safe way to produce hydrogen.

Hydrogen is also produced by the fission of hydrogen atoms. This process is called nuclear fission. Nuclear fission is a very inefficient way to produce hydrogen. It is also a very dangerous way to produce hydrogen. Nuclear fission is a very inefficient way to produce hydrogen. It is also a very dangerous way to produce hydrogen.

#### Hydrogen storage

Hydrogen is stored in tanks or cylinders. It can also be stored in liquid form in special containers. Hydrogen is also stored in fuel cells, which convert the chemical energy of hydrogen into electrical energy. Hydrogen is also stored in batteries, which store the chemical energy of hydrogen for later use.

Hydrogen is a very reactive element. It reacts with many other elements, such as oxygen, nitrogen, and chlorine. It also reacts with metals, such as lithium and sodium.

Hydrogen is also a very useful element. It is used in the production of ammonia, methanol, and other chemicals. It is also used in the production of fertilizers, explosives, and pharmaceuticals. Hydrogen is also used in the production of hydrogen fuel cells, which convert the chemical energy of hydrogen into electrical energy.

## **Požadovaný komponent pro NEN výrobek**

Požadovaný komponent je určit do M 1 27069 (výroba, průšvih, závoda plnění)

č. identifikace (typového znaku) (C)

3847308

Samice:

Ostatně sexu

Círa na sádru výrobku

Geometrické kriteriumy v NEN se nejdříji řeší v Geometrické kriteriumy v EPH (zde poslední)

Kód  
PC01  
PC02S  
PC03

7,1  
es  
100

nabídková cena za Tj  
českový zdroj a výrobek  
4759,78  
5,6  
308,32  
143,6  
6740,25



# Realizační smlouva

uzavřená na základě rámcové dohody k veřejné zakázce s názvem „Rámcová dohoda pro lesnické činnosti na území NP a CHKO Šumava“ (dalej jen jako „Rámcová dohoda“)

## SMLUVNÍ STRANY

Oblastnictví:  
sídlo:

Správa Národního parku Šumava

2. nádř. 260/1 v. 585/01 Vlčí rok

KČ:  
DRC:

0058/17/71

CZ 0058/17/1

(Coordinátor je příspěvkovou organizací Ministerstva životního prostředí České republiky  
(dalej jen „zainteresovaný“))

a

Zhotovitel:  
Vlastivlaste:

Lesgeo s.r.o.

Zlomnická č.p. 313/6a 10600 Praha

KČ:  
Zápis v OR:

0384/46/9

OR Městského kuratoria Kraje, oddíl I., vložka 2388/9

(dalej jen „zhotovitel“)

(dalej též jen „smluvní strany“)

Uzávěrka na základě Rámcové dohody tato realizační smlouva k minitendru č. 47/069 (dalej iž jako „realizační smlouva“)

## 1. PŘEDOMĚT SMLUVY

1) Tento realizační smlouvou jsou sjednány konkrétní pořízení činností, které jsou písemně vyhnuzeny ve Vyžádání na podání nabídky do minitendru a Rámcové dohody včetně smluvních podmínek vyplývajících ze zadávací dokumentace a jejich všech příloh, a to ve vnitřních čl. 17.4. a 17.5. dokumentu Všeobecné obecné podmínky o rámce dohoda pro lesnické činnosti na území rok i 2021 - 2022 na území NP a CHKO Šumava a pravidla o povolení při zadávání veřejných zakázek v minitendru.

2) Zhotovitele se zavazuje, že pro objednávatele provede na svém náklad a nebezpečí cíl, který je uvedený ve Vyžádání na podání nabídky do minitendru.

3) Objednávatele se zavazuje dle zadání zhotovitelem v současnosti tuto realizační smlouvu převzít a zhostovat se za něj od sebe nesít podmínky dle této realizační smlouvy zaplnit dohodnutou termítní dobou uvedenou v článku 4 této realizační smlouvy.

4) Zhotovitel se zavazuje i o predmet příslušné této realizační smlouvy využít ier preddodavatele a zaměstnance, které uvádí v minitendre na tuto realizační smlouvu.

## 2. ROZSAH, MÍSTO A ČAS PLNĚNÍ

1) Rozsah, místo a čas činností je uvedeno ve Vyžádání na podání nabídky do minitendru, který je uvedenou přílohou č. 1 této realizační smlouvy.

## 3. SPECIÁLNÍ PODMINKY PLNĚNÍ

1) Speciální požadavky: Všechny uvedené v Vyžádání na bidky dle místního zákona je nesoumožnou přílohou k této realizační smlouvě.

## 4. CENA DILA

- 1) Objednatel se zavazuje zaplatit cenu dila dle Práhy č. / Polohový rozpočet k této realizační smlouvě v maximální výši červeného 67 459,29 Kč bez IČH + Kč bez DPH
- 2) Sledovaná cena ministroru se může lišit v úplném v závislosti na požadavku objednatel a dokončit dle v jiných než predpokládaných ohláškách oznámených dle technologického listu uvedeného ve Vyžádání na bidky dle místního zákona.
- 3) Daň z přidane hodnoty bude uchována ve výši určené podle pravních předpisů platných ke dni uzavření základního lhůtu. V opačné, že v době, kdy bude probíhat realizační smlouvu poskytován a nařízení ICP, bude zákonem o daňi z přidane hodnoty zvyšována nebo snížena, je povinnost učítvat dan podle aktuálního znění zákona.

## 5. OSTATNÍ UJEDNÁNÍ

- 1) Zhotovitel hrazeným souhlasí se zverejněním plného jména realizační smlouvy v soulaze se zákonem č. 134/2016 Sb., o zadávání veřejných zakázek, v plném znění a souvisejícími pravními předpisy, zejména zákona č. 310/2016 Sb., o zvláštních podmínkách výkonu některých funkcií, uveřejněním této smlouvy a do registru smluv (zákon o registru smluv), v plném znění. Zveřejnění obvyšku této realizační smlouvy mohouze být považováno za souhlas jehožnosti mít mít mít.
- 2) Objednatel poskytne žhotoviteli dle potřebné k dnešnímu dnu realizační smlouvy. Zhotovitel takto získané udaje použije pouze pro plnění realizační smlouvy a nepřekyne je k tomu slízane.
- 3) Objednatel je dle oprávnění povolen od realizační smlouvy, jestliže zjistí, že žhotovitel:
  - a) nabízel, dával, přijímal nebo zprostředkovával nějaké hodnoty s cílem ovlivnit chování nebo jednání kolikkoliv, ať iž statutárního úředníka nebo někoho jiného, s ním nebo neprimo, v zadávacím řízení nebo při provedení zadání smlouvy; nebo
  - b) zkresloval skutečností za účelem ovlivnit zadavacího řízení nebo provádění realizační smlouvy ke skutečné objednateli, včetně užití podvodných praktik k nastolení a svázení výnosu a otevřene konkuren-
- 4) Veškeré změny a doplňky této realizační smlouvy bude uzaváděny formou písemných odchovávaných dodatků podepsanými obávánými zástupci obou smluvních stran
- 5) Tato realizační smlouva je uzaváděna ve dvoj. stejnopisem, z nichž jeden oddíl objednatel a jeden žhotovitel
- 6) Při plnění dila této realizační smlouvy je žhotovitel povinen dle se smluvním podmínkami dle tomuto dohody, zadávací dokumentaci a dalšími pravidly předpisy ustanovenou, předmět objednávky této realizační smlouvy
- 7) Právní vztahy neuvarované touto realizační smlouvou se řídí příslušnými ustanoveními zákona č. 149/2012 Sb. občanský zákoník, ve znění pozdějších předpisů
- 8) Případná neplatnost některého úřednického realizačního smlouvy nemá vliv na platnost ostatních ustanovení. Se závazkem realizační smlouvy se v tomto případě zavazují poskytnout si vzajemnou souhlasnost k uzevření dosátka k realizační smlouvě, kde bude neplatná část realizační smlouvy nahrazena novým upečením, a to ve lhůtě do 14 dnů od datu poslužby vystavené.
- 9) Žhotovitel prohlašuje, že se před podepsáním smlouvy seznámil se všemi podmínkami, které by mohly mít vliv na plnění jeho závazků z této realizační smlouvy
- 10) Neúčinkovitou součástí realizační smlouvy jsou její přílohy
- 11) Realizační smlouva nazývá celnosti a jehožnost v případě povinnost, uvedených v registru smluv dle zákonu o registru smluv, v ostatních případech v čísle popisu oprávněnou, oznamu smluvních stran.

Přílohy:

Příloha č. 1: Výzva k podání návrhy do ministerstva

Příloha č. 2: Položkový rozpočet

o. Českých Zdrojích, o.s.

11.05.2020

o. Českých Zdrojích, o.s.

č. 11.05.2020

## SMLUVNÍ STRANY