



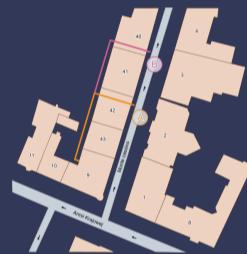
Hi! I'm Sue 

Od niedawna uczę się front-endu i mam nadzieję, że stanie się to moją pracą. Interesuje mnie design, psychologia i prace manualne. Uwielbiam tworzyć różne reczy, od ładnych prezentacji, prez malowanie do sycia. Jestem dobra w wymyślaniu potrzebnych recy niczego. W przyszłości chciałabym się skupić na robieniu stron dostosowanych do potrzeb osób dysfunkcjami wroku.



Inkscape

Znam podstawy inkscapa, głównie wykorzystuję go do przerabienia prostych obraów rastrowych na grafikę wektorową i dostosowywanie ich do swoich potrzeb. Szczególnie jest to przydatne kiedy obraz, który chcę wykorzystać jest w zlej jakości. W tym programie zaprojektowałam też swoje logo.



nam podstawy HTML i CSS.
Umiem zrobić proste animacje i przekształcenia w css.
korzystam flexboxa i media query aby robić responsywne strony. Uczę się troszkę bootstrapa. Umiem koystać pseudo class i elementów. nam tagi html.

W liceum uczyłam się C++, a na studiach robiliśmy projekty w Matematice. Nauczyło mnie to logicznego myślenia i rozwiązywania problemów. Całkiem dobrze korzystam z informacji, dzięki czemu na tej stronie jest wykorzystany JS, mimo że jeszcze nie zacząłem się go uczyć.

Chciałabym się nauczyć lepszego opisania projektem i korzystania z gitu. w tej chwili uczę się front endu, ale w przyszłości nie wykluczam back endu. Interesuje mnie zagadnienie widzenia i postrzegania, chciałabym robić strony z których dobre będzie się korzystało osobom z zaburzeniami widzenia np ślepotą barw.

contact me





Gazy szlachetne

Helowce

Gazy szlachetne

Helowce (gazy szlachetne) – pierwiastki chemiczne ostatniej, 18 (daw. 0 lub VIII głównej) grupy układu okresowego. Do pierwiastków tych zalicza się hel, neon, argon, krypton, ksenon i radon. Prawdopodobnie gazem szlachetnym jest również syntetyczny pierwiastek oganesson.

Wszystkie helowce są bezbarwnymi, bezwonnymi, słabo rozpuszczającymi się w wodzie gazami. Mają niskie temperatury topnienia.

Pierwiastki te są wysoce niereaktywne. Wynika to z faktu, że nie zawierają one żadnych częściowo zapełnionych elektronami orbitali, które mogłyby uczestniczyć w tworzeniu wiązań chemicznych. W dół grupy powoli zwiększa się reaktywność tych pierwiastków. Spowodowane jest to tym, że zwiększa się ich rozmiar, a z nim odległość elektronów walencyjnych od środka jądra.

Pomimo bardzo niskiej reaktywności lżejszych helowców, znane są nietrwałe związki helu: cząsteczka He_2 , jon HeH^+ i LiHe . Na przełomie 2016/2017 doniesiono o otrzymaniu pierwszego stałego związku helu, Na_2He , który jest trwały termodynamicznie pod ciśnieniem powyżej 113 GPa (ok. $1,1 \times 10^6$ atm). Tworzy kryształy o strukturze fluorytu.

Znany jest też związek argonu – fluorowodorek argonu, otrzymany w temperaturze około 40 K.

Krypton i ksenon tworzą większą liczbę związków, lecz są one często trudne do uzyskania i niekiedy nietrwałe w temperaturze pokojowej. Działając ksenonem na heksafluorek platyny Neil Bartlett (opierając się na wcześniejszym odkryciu wraz z Lohmannem heksafluoroplutynianu dioksigenylu) otrzymał trwały czerwonopomarańczowy związek, heksafluoroplutynian ksenonu.

Stosunkowo najbardziej reaktywny jest radon. Istnieje trwały chemicznie związek – fluorek radonu RnF_2 . Powstaje on z mieszaniny fluoru i radonu w temperaturze ok. 400 °C. Cząstka ta rozpada się jednak ze względu na radioaktywność radonu.

Hel, neon, argon i ksenon występują w niewielkich ilościach w powietrzu i dlatego podstawowym sposobem ich otrzymywania jest destylacja frakcyjna powietrza. Krypton i radon są produktami rozpadu promieniotwórczego uranu i toru, towarzyszą zwykle złożom rud tych metali, dzięki czemu można te złoża stosunkowo łatwo wykrywać.

Gazy szlachetne w niskich temperaturach tworzą kryształy związkane słabymi oddziaływaniami van der Waalsa. Hel przy zerowym ciśnieniu nie krystalizuje nawet w temperaturach bliskich 0 K; dominującą rolę odgrywa tu energia drgań zerowych, która destabilizuje kryształy. Organię zerowe powodują też zmniejszenie wartości energii kohezji kryształów w porównaniu z sumaryczną energią oddziaływań van der Waalsa. Ze względu na zależność energii drgań zerowych od masy to zmniejszenie jest tym większe, im mniejsza jest masa atomu (np. dla neonu zmniejsza ją o wartość 28%, a dla ksenonu – o 4%). Skutkuje to również różną wartością stałej sieci dla kryształów różnych izotopów danego gazu szlachetnego. Gazy szlachetne, z wyjątkiem helu, krystalizują w strukturze regularnej gęstego upakowania (fcc).



Salon powstał z miłości do zwierząt. Quisque non convallis metus, vel volutpat leo. Morbi dignissim faucibus tincidunt. Nullam condimentum orci sit amet dapibus vulputate. Nullam placerat augue felis, quis mollis turpis bibendum et. Vestibulum lacus ante, condimentum sit amet porta quis, mollis id diam. Ut vel porttitor tortor. Curabitur accumsan lobortis dignissim.

Nulla ac elit vestibulum, tempus lorem nec, mollis ante. Sed maximus consequat iaculis. Etiam orci lacus, interdum nec tellus quis, euismod molestie magna. Lorem ipsum dolor sit amet, consectetur adipiscing elit. Nam ac nunc urna. Curabitur nec ligula ac elit accumsan dignissim.

Mauris maximus hendrerit dolor, sit amet vestibulum mauris ornare in. Praesent feugiat ex in arcu hendrerit, at mollis quam congue. Sed efficitur feugiat turpis ac euismod. Vestibulum congue, urna vel sagittis aliquam, libero elit eleifend dolor, eget ullamcorper turpis dolor non orci.

- Strzyżenie
- Mycie
- Obcinanie paznokci
- In tristique

Phasellus ut luctus nibh. Quisque vestibulum scelerisque lectus, vel finibus leo varius id. Praesent eu turpis metus.

- Phasellus lacinia
- Vitae
- Mauris ut massa
- Sagittis

O nas

Salon powstał z miłości do zwierząt. Quisque non convallis metus, vel volutpat leo. Morbi dignissim faucibus tincidunt. Nullam condimentum orci sit amet dapibus vulputate. Nullam placerat augue felis, quis mollis turpis bibendum et. Vestibulum lacus ante, condimentum sit amet porta quis, mollis id diam. Ut vel porttitor tortor. Curabitur accumsan lobortis dignissim.

Nulla ac elit vestibulum, tempus lorem nec, mollis ante. Sed maximus consequat iaculis. Etiam orci lacus, interdum nec tellus quis, euismod molestie magna. Lorem ipsum dolor sit amet, consectetur adipiscing elit. Nam ac nunc urna. Curabitur nec ligula ac elit accumsan dignissim.

Mauris maximus hendrerit dolor, sit amet vestibulum mauris ornare in. Praesent feugiat ex in arcu hendrerit, at mollis quam congue. Sed efficitur feugiat turpis ac euismod. Vestibulum congue, urna vel sagittis aliquam, libero elit eleifend dolor, eget ullamcorper turpis dolor non orci.

- Strzyżenie
- Mycie
- Obcinanie paznokci
- In tristique

Phasellus ut luctus nibh. Quisque vestibulum scelerisque lectus, vel finibus leo varius id. Praesent eu turpis metus.

- Phasellus lacinia
- Vitae
- Mauris ut massa
- Sagittis

Zakres usług

Phasellus non mauris ut massa sagittis tincidunt non et nunc 8:00 - 16:00. In tristique.

766-441-617
royalpet@mail.pl

Royal pet sp. z o.o.
al. Kwiatowa 3/8
54-845 Łady Wielkie

Kontakt

Phasellus non mauris ut massa sagittis tincidunt non et nunc 8:00 - 16:00. In tristique.

766-441-617
royalpet@mail.pl

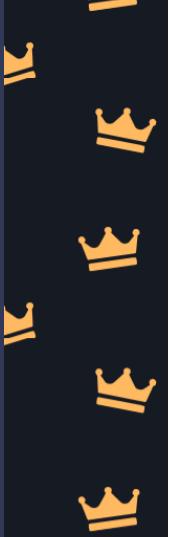
Royal pet sp. z o.o.
al. Kwiatowa 3/8
54-845 Łady Wielkie

Jak nas znaleźć?

H8 Wine & Juice Bar
Haynen 8, 3730 Nexo, Dania

BJ Museum
Kystvej





Inkscape Icon by

