



PERIODIC TABLE OF THE ELEMENTS

Verseny a periódusos rendszerről

2019 a periódusos rendszer éve

név

osztály

- A következő szólásokban, közmondásokban, használati tárgyainkban a periódusos rendszer valamelyik eleme szerepel. Egészítsd ki a mondatokat:
 - Fábólkarika.
 - Ki korán kellel.
 - lapokkal játszik a nem becsületes kártyajátékos
 - Indulatot kifejező mondás: Fűzfán fűtyülőangyalát
 - A Betadin előtt sebfertőtlenítésre használták atinktúrát.
 - A XX. század első felében takarékosági okokból elrendelt tanítási szünet volt aszünet. (A 111. teremben tanító tanárok és tanuló diákok a XXI. században is jogosnak érzik)
 - A gazdag káromkodási szókincsű ember mondja: Aköves ménkű csapjon bele!
 - Aizzók előállítására, és gyártására az Egyesült Izzó gyárban Bródy Imre nevéhez fűződik.
 - Konyhai csomagolóanyag -fólia.
 - Sportversenyen második helyezettek érmet kapnak.
 - A forrasztáshoz használt ötvözet és felhasználásával készül.
 - Az első világháborúban bevetett harci gáz a gáz volt.
 - Rendezvényszervezőkmal töltött lufikat használnak díszítésre.
 - Szerencsére ritka, látványos természeti jelenség, amikor a pára és az esőcseppek minden felületre ráfagynak -eső
- Készíts szavakat a periódusos rendszer vegyjeleinek segítségével.
pl.: atrakció
At Ra K C I O
asztácium, radon, kálium, szén, jód, oxigén
A rövid - hosszú magánhangzókat ne különböztess meg a szavak képzésekor!
- Keresd meg, hogy melyik atomra igazak az alábbi megállapítások majd töltsd ki a táblázatot!
 - A Little Boy atombomba készítéséhez használt hasadóanyag.
 - A csernobili és a fukusimai katasztrófában legnagyobb mennyiségben környezetbe kerülő sugárzó izotóp
 - A radioaktív kormeghatározásnál (pl. múmiák életkora) használt izotóp
 - A Fat Man atombomba készítéséhez használt hasadó anyag.
 - A gyógyászatban sugárterápiára használt anyag.
 - A nehésvíz molekuláiban lévő kisebbik atom.
 - A legnehezebb nemesgáz leggyakoribb izotópja.

	vegyjel	protonok száma	neutronok száma	elektronok száma
a				
b				
c				
d				
e				
f				
g				

2019 a periódusos rendszer éve.....
név.....
osztály

4. Mai periódusos rendszerünk alapja az atomok elektronszerkezetének kiépülése. Ez a rend azonban néhány esetben „felborul”. pl.: a réz elektronszerkezete $[Ar] 3d^9 4s^2$ lenne a szabály szerint, de $[Ar] 3d^{10} 4s^1$ helyette. keress még ilyen atomokat a periódusos rendszerben. Mi az oka az eltérésnek?

The image shows a digital periodic table of elements. At the top, there is a search bar with the text "Keresés:" and a magnifying glass icon. Below the search bar, there are several navigation buttons: "Kezdőlap", "Tartalomjegyzék", "Kérdések", "Válaszok", "Kérdés", "Válasz", "Kérdés", "Válasz", "Kérdés", "Válasz". The periodic table itself is color-coded by groups and periods. The elements are arranged in their standard order, with the lanthanide and actinide series shown as separate rows at the bottom.