|  |
| --- |
| **O ELEMENTIH V PERIODNEM SISTEMU ...****Z kvizom lahko preverite svoje znanje o elementih v periodnem sistemu. VELIKO USPEHA** |
|  |  |  |  |  |  |
|   |   | Vrh obrazca**[FrontPage Save Results Component]**

|  |
| --- |
| **1) Kako imenujemo elemente, ki so v drugi skupini periodnega sistema?** |
| **ALKALIJSKE KOVINE****ZEMLJOALKALIJSKE KOVINE****PREHODNI ELEMENTI** |

|  |
| --- |
| **2) Ali je res, da natrija ne smemo hraniti v vodi.** |
| **Ne. Natrij lahko hranimo v vodi.****Da, ker natrij z vodo burno reagira, razvija se plin kisik.****Da, ker natrij z vodo burno reagira, razvija se plin vodik.** |

|  |
| --- |
| **3) V razredčeno klorovodikovo kislino damo košček magnezija. Kaj se zgodi?.** |
| **Magnezij burno reagira s kislino. Razvija se plin, ki ga dokažemo s tlečo trsko, katera v plinu zagori.Magnezij burno reagira s kislino. Razvija se pokalni plin.****Magnezij burno reagira s kislino. Ne razvija se noben plin.** |

|  |
| --- |
| **4) Soli alkalijskih in zemljoalkalijskih kovin različno obarvajo plamen. Kakšne barve plamen nastane, če gori kalijeva spojina?** |
| **RUMENZELEN****VIJOLIČEN** |

|  |
| --- |
| **5) Kako pravilno zapišemo besedno enačbo za reakcijo, ki poteče med litijem in vodo?** |
| **LITIJ + VODA - LITIJEV HIDROKSID + VODIKLITIJ + VODA - LITIJEV OKSID + VODA****LITIJ + VODA - LITIJEV HIDROKSID + KISIK** |

|  |
| --- |
| **6) V spodnji preglednici so navedene gostote alkalijskih kovin. Katere kovine bodo plavale na vodi?http://www2.arnes.si/~osljts3/NALOGE/KEMIJA/perio_sist_naloge/tabela.gif** |
| **LITIJ, NATRIJ, RUBIDIJLITIJ, NATRIJ, KALIJ****LITIJ, RUBIDIJ, CEZIJ** |

|  |
| --- |
| **7) Na posodi v kateri je shranjen kalij sta narisani spodnji oznaki. Na katere lastnosti kalija te opozarjata?http://www2.arnes.si/~osljts3/NALOGE/KEMIJA/perio_sist_naloge/oznake.gif** |
| **Na jedkost in vnetljivost kovine.Na jedkost in eksplozivnost kovine.****Na strupenost in gorljivost kovine.** |

|  |
| --- |
| **8) V katerih agregatnih stanjih se nahajajo halogeni pri sobnih pogojih (20 0C)?** |
| **Fluor - plin, klor - plin, brom - tekočina, jod - trdna snov.Fluor - tekočina, klor - plin, brom - tekočina, jod - trdna snov.****Fluor - plin, klor - tekočina, brom - trdna snov, jod - trdna snov.** |

|  |
| --- |
| **9) Kateri kovinski element je pri sobnih pogojih tekočina?** |
| **NATRIJKALIJ****ŽIVO SREBRO** |

|  |
| --- |
| **10) Kateri element, ki ga formlano vpisujemo med elemente prve skupine, ne uvrščamo med alkalijske kovine?** |
| **HELIJVODIK****RUBIDIJ** |

|  |
| --- |
| **11) Ali se spreminja reaktivnost halogenov?** |
| **DA. Po skupini navzdol narašča.DA. Po skupini navzgor narašča.****DA. Spreminja se po periodi od leve proti desni.** |

|  |
| --- |
| **12) Katero snov uporabljamo za izdelavo žarilnih nitk v žarnicah?** |
| **ŽELEZOALUMINIJ****WOLFRAM** |

|  |
| --- |
| **13) Če primerjamo reaktivnost natrija in cezija ugotovimo:** |
| **da je natrij veliko manj reaktiven od cezija.da je cezij veliko manj reaktiven od natrija.****da ni razlike v reaktivnosti.** |

|  |
| --- |
| **14) Kaj je značilno za prehodne elemente?** |
| **Najdemo jih med prvo in drugo skupino periodnega sistema.So veliko bolj reaktivni od elementov prve skupine.****So pomembni katalizatorji.** |

|  |
| --- |
| **15) V kakšenem agregatnem stanju se nahajajo pri sobnih pogojih elementi osme skupine?** |
| **TRDNO STANJETEKOČE STANJE****PLINASTO STANJE** |

|  |
| --- |
| **16) Kateri elementi so na levi strani periodnega sistema?** |
| **NEKOVINEKOVINE****KOVINE IN NEKOVINE** |

|  |
| --- |
| **17) Za kateri element je značilno, da je bledo rumen plin, strupen, najmočnejši oksidant, njegove soli pa se uporablja v zobnih pastah.** |
| **FLUORKLOR****KALCIJ** |

|  |
| --- |
| **18) Za kateri element je značilno, da je rumene barve, mehak, dobro prevaja električni tok in toploto?** |
| **ŽVEPLOZLATO****NATRIJ** |

|  |
| --- |
| **19) Za kateri element je značilno, da je siva trdna snov, njegove pare so vijolične. Raztopina elementa obarva škrob modro.** |
| **BROMKALIJ****JOD** |

Dno obrazca |  |  |  |  |  |  |  |