|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **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?** | | **RUMEN ZELEN** **VIJOLIČEN** |  |  | | --- | | **5) Kako pravilno zapišemo besedno enačbo za reakcijo, ki poteče med litijem in vodo?** | | **LITIJ + VODA - LITIJEV HIDROKSID + VODIK LITIJ + 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, RUBIDIJ LITIJ, 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?** | | **NATRIJ KALIJ** **ŽIVO SREBRO** |  |  | | --- | | **10) Kateri element, ki ga formlano vpisujemo med elemente prve skupine, ne uvrščamo med alkalijske kovine?** | | **HELIJ VODIK** **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?** | | **ŽELEZO ALUMINIJ** **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 STANJE TEKOČE STANJE** **PLINASTO STANJE** |  |  | | --- | | **16) Kateri elementi so na levi strani periodnega sistema?** | | **NEKOVINE KOVINE** **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.** | | **FLUOR KLOR** **KALCIJ** |  |  | | --- | | **18) Za kateri element je značilno, da je rumene barve, mehak, dobro prevaja električni tok in toploto?** | | **ŽVEPLO ZLATO** **NATRIJ** |  |  | | --- | | **19) Za kateri element je značilno, da je siva trdna snov, njegove pare so vijolične. Raztopina elementa obarva škrob modro.** | | **BROM KALIJ** **JOD** |   Dno obrazca |  |  |  |  |  |  |  |