Meno a priezvisko: .............................................................................. trieda: ......................

1. **Vytvor dvojice:**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Atóm je častica | 1. zložená zo zlúčených atómov dvoch alebo viacerých prvkov. |
| 1. Prvok je chemická látka | 1. ktorá nemá rovnaký počet protónov a elektrónov. |
| 1. Molekula je častica | 1. zložená z jadra a obalu. |
| 1. Zlúčenina je chemická látka | 1. zložená z atómov s rovnakým protónovým číslom. |
| 1. Ión je častica | 1. zložená z dvoch alebo viacerých zlúčených atómov. |

**1 - ..... 2-..... 3-..... 4-..... 5-......**

1. **Z nasledujúcich častíc označ modrou farbou atómy, červenou farbou molekuly, zelenou farbou ióny.**

Na , NaCl, Na+, H2SO4, O, O3, O2-, K, Al3+, Al2O3.

1. **Z nasledujúcich chemických látok označ prvky modrou farbou, zlúčeniny červenou.**

Na , NaCl, H2SO4, O, O3, Al2O3 , P, Cl2 , H2O, Fe

1. **Doplň tabuľku podľa vzoru:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Vzorec** | **Počet prvkov** | **Počet atómov** |
| HNO3 | 3 | 5 |
| H2O |  |  |
| O2 |  |  |
| H3PO4 |  |  |

1. **Doplň do prázdnych políčok, koľko elektrónov musí atóm prijať alebo odovzdať, aby vznikol príslušný ión.**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Na |  | * Na+ |  | F |  | * F- |
| O |  | * O2- |  | Fe |  | * Fe3+ |

1. **Doplň, koľko protónov a koľko elektrónov majú nasledujúce častice**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **častica** | **Počet protónov** | **Počet elektrónov** |
| 11Na |  |  |
| 11Na+ |  |  |
| 8O |  |  |
| 8O2- |  |  |

1. **Napíš názov prvku s príponou podľa jeho oxidačného čísla:**

|  |  |
| --- | --- |
| **VZOR: AlIII** | **hlinitý** |
| CuII |  |
| MnVII |  |
| AgI |  |
| Napíš tvoje meno s oxidačným číslom VI |  |
| Napíš tvoje obľúbené ovocie s oxidačným číslom V |  |

1. **Aké je oxidačné číslo atómu síry:**

|  |  |
| --- | --- |
| Kyselina sírová |  |
| Oxid siričitý |  |