Preverjanje 8. razred (10.teden)

Rešitve piši v zvezek in pošlji po sporočilih v eAsistentu.

1. **Prikazan imaš graf kemijske reakcije. Kaj iz grafa lahko ugotoviš.**



**Prepiši kemijsko enačbo za reakcijo, ki je predstavljena v grafu in odgovori.**

Kaj pomenijo črke v oklepajih desno spodaj, razloži za vsako posebej.

**Vrsta kemijske reakcije, izberi med naštetimi: (1t) analiza, oksidacija, enojna zamenjava, spajanje**

1. Zapiši reakcije s kemijsko enačbo, produkt izpelji sam in uredi.
* Kalij reagira s kisikom. (2t)
* Element tretje periode in druge skupine reagira z elementom sedme skupine in druge periode. (4t)
1. **Poskus topnosti olja in vode. Ali znaš razložiti, kaj se dogaja, ko olje daš v vodo?**



1. Opredeli se o pravilnosti trditve in jo utemelji. (6t)

**Snovi s kovalentno vezjo imajo visoko tališče. DA NE**

**Utemelji:**

Raztopina kuhinjske soli prevaja elektriko. DA NE

Utemelji:

Prehodne kovine so zelo reaktivne. DA NE

Utemelji:

**Halogeni elementi so pri normalnih pogojih v treh agregatnih stanjih. DA NE**

**Utemelji:**

Jeklo je zmes železa in drugih elementov. DA NE

Utemelji:

**Kovine oddajajo elektrone in tvorijo anione. DA NE**

Utemelji:

1. V kateri skupini PSE se nahajajo žlahtni plini?

**Na kateri strani PSE se nahajajo kovine?**

Napiši simbol kovine, ki je v najbolj reaktivna,

**Napiši simbol elementa, ki nastane pri fotosintezi.**

1. Kako poznaš ione? Nariši tabelo v zvezek in jo reši

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Simbol iona** | **Ime iona** | Enačba nastanka iona |
| **Mg 2+** |  |  |
|  | **Aluminijev kation** |  |
| **S 2-** |  |  |

1. **Sam izberi elemente, ki niso zapisani, ugotovi vrsto vezi in poimenuj osnovne delce, ter zapiši formulo nastale spojine.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Kemijska vez** | **Prvi element** | **Drugi element** | **Osnovni delci** |
|  | **litij** |  |  |
|  | **dušik** |  |  |
|  |  |  | **Nepolarne molekule** |

1. Napiši formule spojin, pazi na število posameznih atomov.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Br 1- | O2- |
| Na 1+ | NaBr |  |
| Mg 2+ |  |  |
| Fe 3+ |  |  |

1. **Ionska vez, napiši štiri trditve o ionski vezi.**