|  |
| --- |
| Ponedeljek, 30.3.2020 8.a |

Lepo pozdravljeni!

Upam, da ste dobro in ste pripravljeni na nov teden. Uspešno delo vam želim.

**NAVODILO ZA DELO**

* S pomočjo rešitev (priponka) najprej **preveri odgovore DZ, str. 36.** Vzemi rdeč kemični svinčnik, popravi napake in zapiši mankajoče. Označi si naloge, ki ti kljub rešitvam še vedno niso jasne in se o njih pogovorimo, ko pridemo v šolo.

**ZAPIS V ZVEZEK**

**PISANJE FORMUL IONSKIH SPOJIN**

* Ionske spojine **so nevtralne**, zato mora biti vsota pozitivnega in negativnega naboja enaka nič.

Pri poimenovanju **binarnih ionskih spojin** lahko opuščamo navajanje grških števnikov.

**Primer : Zapiši formulo aluminijev jodid**

**POTEK**

**1.Zapiši formule ionov, ki so v spojini**

Aluminijev ion ima naboj 3 + (**Al3+**), ker je aluminij v **III. skupini** periodnega sistema (ATOM ODDA 3e−)

Jodidni ion ima naboj 1 − (**I−**), ker je jod **v VII**. skupini periodnega sistema (ATOM SPREJME 1e−)

2.Določi razmerje ionov, da se naboji ionov izničijo: **Al3+ : I− = 1 : 3**

oz. Spojina je nevtralna. Da bo vsota naboja v spojini enaka nič, se morajo **z enim aluminijevim ionom** **Al3+** povezati **tri jodidni ioni I−** , zato je formula za **aluminijev jodid** AlI3

|  |
| --- |
| (3+) + 3·(1−) = 0 |
|  |

3. Zapiši formulo spojine : AlI3

* **Poimenovanje ionskih spojin-po pravilih poimenovanja binarnih spojin, ki smo jih že spoznali.**

**Slovnsko ime elementa, ki tvori kation, dobi končnico –ev ali –ov. Latinsko ime elementa, ki tvori anion pa končnico –id.**

MgBr2 **magnezijev jodid**

* **Reši naloge v DZ. Str.37**

**-Preberi še snov iz učbenika na str. 53-54**

* **Koristne informacije so tudi na povezavah**

[**http://www.osbos.si/ekemija/e-gradivo/4-sklop/pisanje\_kemijskih\_formul\_ionskih\_spojin.html**](http://www.osbos.si/ekemija/e-gradivo/4-sklop/pisanje_kemijskih_formul_ionskih_spojin.html)

[**https://eucbeniki.sio.si/kemija8/939/index.html**](https://eucbeniki.sio.si/kemija8/939/index.html)

-V veliko pomoč pri delu nam je tudi portal [**www.iRokusPlus.si**](https://rokus-klett.us8.list-manage.com/track/click?u=5df0c03e7c91b7cd9f1d96f6f&id=30cf46d399&e=a49ad57a31), na katerega se je potrebno registrirati. Postopek registracije je opisan spodaj. **Zaradi razmer je brezplačen tudi za kemijo**...... **PRIPOROČAM**

**Postopek prijave/registracije v portal**[www.iRokusPlus.si](https://rokus-klett.us8.list-manage.com/track/click?u=5df0c03e7c91b7cd9f1d96f6f&id=30cf46d399&e=a49ad57a31)**:**

1. Na izbranem portalu kliknite na gumb **Prijava**

2. Če ste že uporabnik portala, vnesite svoj e-naslov in geslo ter sledite navodilom. Če na portal dostopate prvič, kliknite na polje **Nimam še uporabniškega računa**in vnesite zahtevane podatke. Tako se boste registrirali in ustvarili uporabniški račun.

3. Na portalu iRokusPlus.si vas bodo vsa gradiva že čakala v vaši iZbirki. – kliknete na **Moja zbirka** in poiščete **KEMIJA 8**