

## 1. ura: Pregled opravljenega poskusa Rjavenje železa.

Poskus rjavenje železa si opravil. Svoje poročilo lahko pregledaš po naslednjih kriterijih:

- hipoteza: Ali si jasno postavil pričakovanje za vsak žebelj ?
- izbira pripomočkov ( bili smo omejeni s tem, kar imamo doma): Ali si izbral ustrezne in enake pripomočke ?
- meritve: Si uporabil merilno posodo za določanje prostornine vode, si označil na poskusnih kozarcih gladino vode na začetku in dolival izhlapelo vodo ?
- označevanje: Si jasno označil poskusne kozarce, skladno z navodili ?
- izvedba: Si žeblje enakomerno/na enak način pobrusil (ne eden bolj in drugi manj) ? So bili žebliji prekriti z vodo / slano vodo v celoti, vsi poskusni kozarci odkriti / pokriti ? Si beležil rezultate po dnevih ob istem času (vsakih 24 ur) ?
- opažanja – vrste sprememb: Si opisal vrste sprememb: na površini žeblja in v posodi – vodi ? Katere izmed naštetih si zapisal: sprememba barve, spremembe na površini (lesk, pojav »obloge«), spremembe v motnosti tekočine, pojav vidnih delcev v tekočini ?
- opažanja – količina: Ali lahko iz opisa sprememb razberemo količine na primer v deležu (četrtnina žeblja, polovica žeblja...), kot stopnjevanje (komaj opazno, malo, veliko) ?
- slike: Ali prikažejo stanje v vseh treh poskusnih kozarcih ? Se vidi žebelj in posoda ?
- zaključki: Ali se je potrdila hipoteza ? Kaj lahko iz rezultatov zaključimo ? (Primer: če npr. količine nastale rje v različnih pogojih niso jasno vidne, ne moremo presojati za vsak žebelj, ampak lahko primerjamo le stanje na zračni vlagi in oba žeblja v stiku z vodo.)

Pregled kriterijev ti lahko pomaga pri izboljšanju spretnosti eksperimentiranja.

## 2. ura: (nadaljuj zapis Kovine I. in II. skupine) **Vaje** (naslov v zvezek)

1. Za **natrij in kalcij** napiši simbol, ob katerem označiš vrstno in masno število (podatek o relativni atomski masi zaokroži na celo število). Opiši, kako je zgrajen atom (število protonov, nevtronov in elektronov, razpored elektronov) za oba elementa.
2. Za **enega** od elementov: Li, Na, K, Be, Mg ali Ca - po lastni izbiri - poišči na spletu in v učbeniku naslednje podatke:
  - kdo je odkril element in kdaj,
  - temperatura tališča in temperatura vrelišča,
  - viri elementa v naravi – primer mineralov,
  - primere uporabe elementa ali pomena elementa za človeka in okolje,
  - primer spojine elementa z uporabo.

Napiši tudi vir v katerem si našel podatek (npr. naslov učbenika, revije ali povezavo do spletne strani).

**Na spletni strani Padlet svojega oddelka v komentar dodaj EN PODATEK za izbrani element in se zraven podpiši. (Če povezave do strani Padlet nimaš, piši na e naslov: [tanja.vicic@os-brinje.si](mailto:tanja.vicic@os-brinje.si) )**