

## Naravoslovje 7.b

### SPLOŠNA NAVODILA

– glej navodila preteklih tednov!

Še vedno so v uporabi:

- Spletna učilnica naravoslovje 7: <https://ucilnice.arnes.si/course/view.php?id=23287>
- Kanal v Komunikaciji eA: Naravoslovje 7a in b.
- Videokonferenca (preko aplikacije ZOOM)

**Opomba:** V tem tednu pričakujte videokonferenco. Od vas pričakujem, da imate vse naloge narejene, da bomo čim bolj produktivni.

**Utrjevanje (nujno):** Ker smo predstavili pisno ocenjevanje znanja je potrebno do nadaljnega znanje utrjevati. To lahko storiš s spletnim dostopom na vprašanja. Spletni naslov smo prilepili v zvezek za naravoslovje. Vsa snov je v U str. 104 – 148.

**PUD:** En učenec se je že oglasil. **Še en** učenec **nima** ocene zapisane v eRedovalnici, pričakujem, da me kontaktiraš preko e-maila.

### NALOGE: FIZIKALNE IN KEMIJSKE SPREMEMBE SNOVI

**Utrjevanje prejšnjega tedna:** Reši vprašanja Razmisli in odgovori U str. 27 v zvezek.

#### **Nova snov:**

V današnji uri boste spoznali fizikalne in kemijske spremembe snovi na primerih iz življenja. V četrtek, bomo s učno snovjo nadaljevali. Poglobili se bomo v kemijske reakcije.

1. Preberi U str. 28, 29.

2. Igrifikacija: V spletni učilnici te čakata dve IKT nalogi.

- Pregled učne snovi z vprašanji: <https://ucilnice.arnes.si/mod/page/view.php?id=873753>
- Kartice: <https://ucilnice.arnes.si/mod/hvp/view.php?id=874446>

**Opomba:** Ker so spletne učilnice še v izdelavi, bo prihajalo do sprememb, mogoče tudi naslovi ne bodo delovali. Trudim se in se sprti učim, da bi učno snov prikazala na čim bolj zanimiv način, zato vas prosim za vašo povratno informacijo glede spletne učilnice (e-mail).

#### **Utrjevanje:**

Reši spodnja vprašanja za ponavljanje v zvezek.

##### **Fizikalne in kemijske spremembe snovi**

1. Razloži kaj se spremeni pri fizikalni spremembi snovi. Podaj primer.

2. Razloži kaj se spremeni pri kemijski spremembi snovi. Podaj primer.

3. Na danih primerih ugotovi ali je potekla fizikalna ali kemijska sprememba:

A. sok redčimo z vodo,

G. železno pločevinko pocinkamo,

B. gorenje sveče,

H. spajanje železa in žvepla,

C. razkroj živosrebrovega oksida,

I. led stalim,

D. rjavenje železa,

J. kisanje mleka

E. bakren žleb dobi patino,

K. fotosinteza

F. z drgnjenjem se dlani segrejejo,

L. jod sublimira

4. Definiraj pojem kemijska reakcija.

Želim vam veliko zabave pri odkrivanju novega znanja!