***REŠITVE DVANAJSTEGA GRADIVA***

1. Katere spojine so dobro topne v vodi?

JOD je kovalentna spojina, je nepolaren, v vodi se ne topi

NATRIJEV KLORID je ionska spojina, v vodi se topi

AMONIAK je kovalentna spojina, je polaren, v vodi se topi

OLJE, maščoba je kovalentna spojina, je nepolarna, v vodi se ne topi

GLUKOZA je kovalentna spojina, je polarna, v vodi se topi

OGLJIKOV DIOKSID je kovalentna spojina, je nepolaren, v vodi se ne topi

MAGNEZIJEV KLORID je ionska spojina, v vodi se topi

NATRIJEV FLUORID je ionska spojina, v vodi se topi

KALIJEV KLORID je ionska spojina, v vodi se topi

BROM je kovalentna spojina, je nepolaren, v vodi se ne topi

1. V učbeniku na strani 67 tri naloge.

**Lastnosti ionskih in kovalentnih spojin**

1. a) Magnezijev klorid ima visoko tališče, 714 °C.
b) Za raztapljanje magnezijevega klorida izberemo polarno topilo, vodo.
c) Magnezijev klorid stalimo (v talini prevaja električni tok), ali pa ga raztopimo v vodi; vodna raztopina prevaja električni tok.
2. a) Glukoza je topna v vodi. Polarne molekule vode lahko »iztrgajo« polarne molekule glukoze iz kristala.
b) Glukoza ni topna v cikloheksanu. Nepolarne molekule cikloheksana ne morejo »iztrgati« polarnih molekul glukoze iz kristala.
c) Raztopina glukoze ne prevaja električnega toka. V vodni raztopini glukoze ni ionov, so le molekule glukoze in molekule vode.
3. a) C Žveplo je iz nepolarnih molekul.
b) Za raztapljanje žvepla izberemo: B nepolarno topilo