

**REŠITVE**

1. ZMESI: prst, mineralna voda, nafta  
 ČISTE SNOVI: kisik, ogljik, natrijev klorid, kalcijev hidroksid  
 ELEMENTI: kisik, ogljik  
 SPOJINE: natrijev klorid, kalcijev hidroksid

2. Č

- 3.1 c  
 3.2 č  
 3.3 a  
 3.4 d

4.

| Formula snovi                                   | Število atomov posameznega elementa v formuli                        |
|---|--|
| HNO <sub>3</sub>                                | vodik, en atom; dušik, en atom; kisik, trije atomi                   |
| Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> | aluminij, dva atoma; žveplo, trije atomi; kisik, 12 atomov           |
| CH <sub>3</sub> COOH                            | ogljik, dva atoma; vodik, štirje atomi; kisik, dva atoma             |
| Cu(OH) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>             | baker, en atom; kisik, pet atomov; vodik, dva atoma; ogljik, en atom |

- 5.1  $2 \text{HgO(s)} \rightarrow 2 \text{Hg(l)} + \text{O}_2\text{(g)}$   
 5.2  $\text{Ca(OH)}_2\text{(aq)} + \text{CO}_2\text{(g)} \rightarrow \text{CaCO}_3\text{(s)} + \text{H}_2\text{O(l)}$   
 5.3  $2 \text{Fe(s)} + 3 \text{Cl}_2\text{(g)} \rightarrow 2 \text{FeCl}_3\text{(s)}$

- 6.1 B, C  
 6.2 B, Č  
 6.3 A

7. a, b

8. Atom elementa ima v elektronski ovojnici **16** elektronov, ki so razporejeni v **3** lupine. Prvi dve lupini sta polni elektronov: v **prvi** lupini sta **2** elektrona in v **drugi** lupini je **8** elektronov. Zadnja je **tretja** lupina, v kateri je **6** elektronov. Ugotovili so, da gre v primeru rumenega prahu za element **žveplo**.

- 9.1 kadar je dovolj zraka/dovolj kisika  
 9.2 kalcijev hidrogenkarbonat; lahko tudi magnezijev hidrogenkarbonat; lahko tudi oba ali samo hidrogenkarbonat. Karbonat je nepravilno.  
 9.3 pri raztapljanju sladkorja v prahu je večja površina kot pri raztapljanju kocke sladkorja, saj je hitrost raztapljanja odvisna od površine topljenca.

- 10.1 tekočini / tekoče agregatno stanje
- 10.2 zmes dveh tekočin / raztopina
- 10.3 čista snov