**KEMIJA 8. razred; UTRJEVANJE ZNANJA**

1. **Poimenuj spojine.**
2. KCl \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. H2S\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. CaBr2 ­­­\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. Fe3O4\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. **Zapiši formule spojin.**
7. natrijev fluorid \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
8. magnezijev fluorid\_\_\_\_\_\_\_\_\_
9. aluminijev bromid \_\_\_\_\_\_\_\_\_
10. tetrafosforjev heksaoksid \_\_\_\_\_\_\_\_\_
11. **Kaj velja za atome elementov, ki so v sedmi skupini periodnega sistema? Obkroži.**
12. imajo sedem elektronov
13. imajo različno število protonov in elektronov
14. imajo sedem valenčnih elektronov
15. imajo sedem lupin
16. **Kateri elementi tvorijo katione in s kakšnim nabojem? Ob simbolu zapiši naboj iona.**
17. Al
18. Cl
19. O
20. He
21. Li
22. Cr
23. **Katera spojina je ionska? Obkroži.**
24. CO2
25. CH4
26. NH3
27. CaCl2
28. **V molekulah katerih spojin nastopajo kovalentne vezi? Obkroži.**
29. kalcijev jodid
30. amonijak
31. ogljikov dioksid
32. litijev oksid

**7. Katera razporeditev elektronov po lupinah ustreza atomu, ki najlažje odda elektron? Obkroži.**

a.) 2,8

b.) 2,8,8

c.) 2,8,1

č.) 2,8,7

1. **Nariši nastanek kemijske vezi med elementoma kalcij in jod. Za katero vrsto kemijske vezi gre? Zapiši formulo nastale spojine in snov poimenuj.**
2. **Nariši nastanek kemijske vezi med elementoma dušik in vodik. Za kareto vrsto kemijske vezi gre? Koliko veznih in koliko neveznih elektronskih parov je v eni molekuli?**