

## **OGLJIK**

1. Kateri dve alotropni modifikaciji sta značilni za ogljik, ki se nahaja v naravi?

\_\_\_\_\_ in \_\_\_\_\_ .

2. Za kaj uporabljamo industrijsko pridobljene diamante?

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_.

3. Za kaj se uporablja grafit?

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_.

4. Kaj je aktivno oglje?

\_\_\_\_\_

5. Kako dobimo lesno oglje?

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_.

6. Kje se uporablja aktivno oglje?

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_.

7. Kaj veš o koksu? (pridobivanje, uporaba)

\_\_\_\_\_

---

---

---

---

8. Kaj je črni ogljik, kako ga pridobivajo in zakaj ga uporabljajo?

---

---

---

9. Pri čem nastane ogljikov oksid CO?

---

---

---

---

10. Ogljikov oksid je brez \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ barve, brez \_\_\_\_\_ in zelo \_\_\_\_\_.

11. Zakaj je nevaren za človeka? \_\_\_\_\_

12. Koliko ogljikovega oksida v zraku lahko že povzroči smrt? \_\_\_\_\_

13. Ogljikov oksid se veže namesto \_\_\_\_\_ na \_\_\_\_\_ in vez je približno \_\_\_\_\_ močnejša kot s \_\_\_\_\_.

14. Ali je ogljikov oksid oksidant ali reducent? \_\_\_\_\_

15. Kako in v kaj zgore ogljikov oksid v zraku?

---

---

16. Za kaj se ogljikov oksid uporablja v metalurških procesih?

---

17. Ker je reakcija \_\_\_\_\_, bo pri višjih temperaturah v reakcijski zmesi več \_\_\_\_\_. Dejansko pri gorenju pri temperaturah pod \_\_\_\_\_ nastaja \_\_\_\_\_, pri temperaturah nad \_\_\_\_\_ pa ogljikov oksid.

18. Pri čem nastaja ogljikov dioksid  $\text{CO}_2$ ?

---

---

---

19. Ali se  $\text{CO}_2$  dobro topi v vodi ali ne? \_\_\_\_\_

20. Kakšne so njegove raztopine: kisle ali bazične? \_\_\_\_\_

21. kakšne molekule v vodni raztopini ogljikovega dioksida? \_\_\_\_\_

22. Napiši mi formulo za ogljikovo kislino! \_\_\_\_\_

23. Kakšna kislina je ogljikova kislina in kako reagira z vodo?

---

---

24. Kateri vrsti soli lahko pripravimo če ogljikov dioksid uvajamo v raztopino hidroksidov?

---