**A széncsoport elemei és vegyületeik**

1. **Melyik reakcióban *nem* oxidálódik szénatom?**
2. A vasgyártás közvetlen redukciós folyamatában.
3. A vasgyártás közvetett redukciós folyamatában.
4. Izzó szén és szén-dioxid reakciójában.
5. A szén-monoxid égésekor.
6. A mészégetéskor.
7. **Válassza ki a *hibás* állítást! A szén-dioxid**
8. gáz-halmazállapotú anyag, melyben az égő gyertya elalszik.
9. molekulájában 120°-os a kötésszög.
10. sűrűsége nagyobb a levegőénél.
11. a vízkő ecetsavas oldásakor is keletkezik.
12. szárazjéggé kondenzálható.
13. **A kalcium-karbonát…**
14. egyik természetes módosulata a gipsz.
15. hőbontásakor szén-monoxid keletkezik.
16. megköti a levegő szén-dioxid-tartalmát.
17. szilárd halmaza jól vezeti az elektromos áramot.
18. vízben való oldódása szén-dioxid jelenlétében számottevő mértékben végbemegy.
19. **Az alábbi, a szilícium-dioxidra vonatkozó állítások közül válassza ki az igazat!**
20. A SiO2 köznapi neve a vízüveg.
21. A SiO2 kristályában minden szilíciumatom két oxigénatommal kapcsolódik, kettős kötéssel.
22. A kvarc összetételét tekintve szilícium-dioxid.
23. A SiO2-ot az erős savak, így az összes hidrogén-halogenid feloldja.
24. A SiO2 nátrium-hidroxiddal hidrogénfejlődés közben üveggé alakítható.
25. **A szilícium-dioxid…**
26. szilárd állapotban molekularácsos szerkezetű.
27. halmazában a szilíciumatomok két oxigénatomhoz kapcsolódnak.
28. egyik módosulata, a kvarc átengedi az ultraibolya fényt.
29. szilárd állapotban jól vezeti az elektromos áramot.
30. tömény sósavban feloldható.
31. **Üvegmaratásra használható:**
32. a kemény víz.
33. a tömény kénsav.
34. a sósav.
35. a királyvíz.
36. a hidrogén-fluorid-oldat.