***Test til vurdering af kemisk baggrundsviden***

***Testen skal laves uden hjælpemidler – dog er lommeregner tilladt***

1. En opløsning har en pH-værdi på 3. Er opløsningen sur eller basisk?
2. En opløsning har en pH-værdi på 10. Er opløsningen sur, neutral eller basisk?
3. Hvilken af følgende forbindelser er et organisk stof?
4. NaCl
5. CaCO3
6. CH3COOH
7. Angiv om HCl er:
8. et molekyle
9. en ion
10. en stærk base
11. Afstemning af kemiske reaktioner:
	1. 1. Afstem den biokemiske reaktion: CO2 + H2O → C6H12O6 + O2
12. Angiv hvad ovenstående reaktion hedder.
	1. Afstem følgende reaktioner og angiv om reaktionstypen er en syre/base-reaktion eller en fældningsreaktion :
13. CaCl2 + AgNO3  → AgCl + Ca(NO3)2  Reaktionstype: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
14. HCl + Ca(OH)2 → CaCl2 + H2O Reaktionstype: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
15. Hvilke tre dele består et atom af?
16. Opskriv den kemiske formel for følgende :
17. Hydrogen-atom
18. Dihydrogen-molekyle
19. Natriumbromid
20. Jern(III)chlorid
21. Kaliumsulfat
22. Beregn det procentiske vandindhold i Krystalsoda, som har den kemiske formel Na2CO3 · 10H2O.
Molarmassen af Na2CO3 · 10H2O er 322,21 g pr. mol
Molarmassen af vand er 18,02 g pr. mol
23. Massefylde, også kaldet densitet (D) er defineret som D = m/V, hvor m er massen i g og V er
volumen i mL. Volumen kaldes også rumfang.
24. 25,3 ml benzin vejer 18,45 g. Beregn massen af 111,3 mL
25. Hvad er forskellen på følgende former af vand:
26. H2O (l)
27. H2O (s)
28. H2O (g)
29. Hvad hedder følgende ioner:
30. $OH^{-}$
31. $SO\_{4}^{2-}$
32. $CO\_{3}^{2-}$
33. $PO\_{4}^{3-}$
34. $NO\_{3}^{-}$
35. $NH\_{4}^{+}$