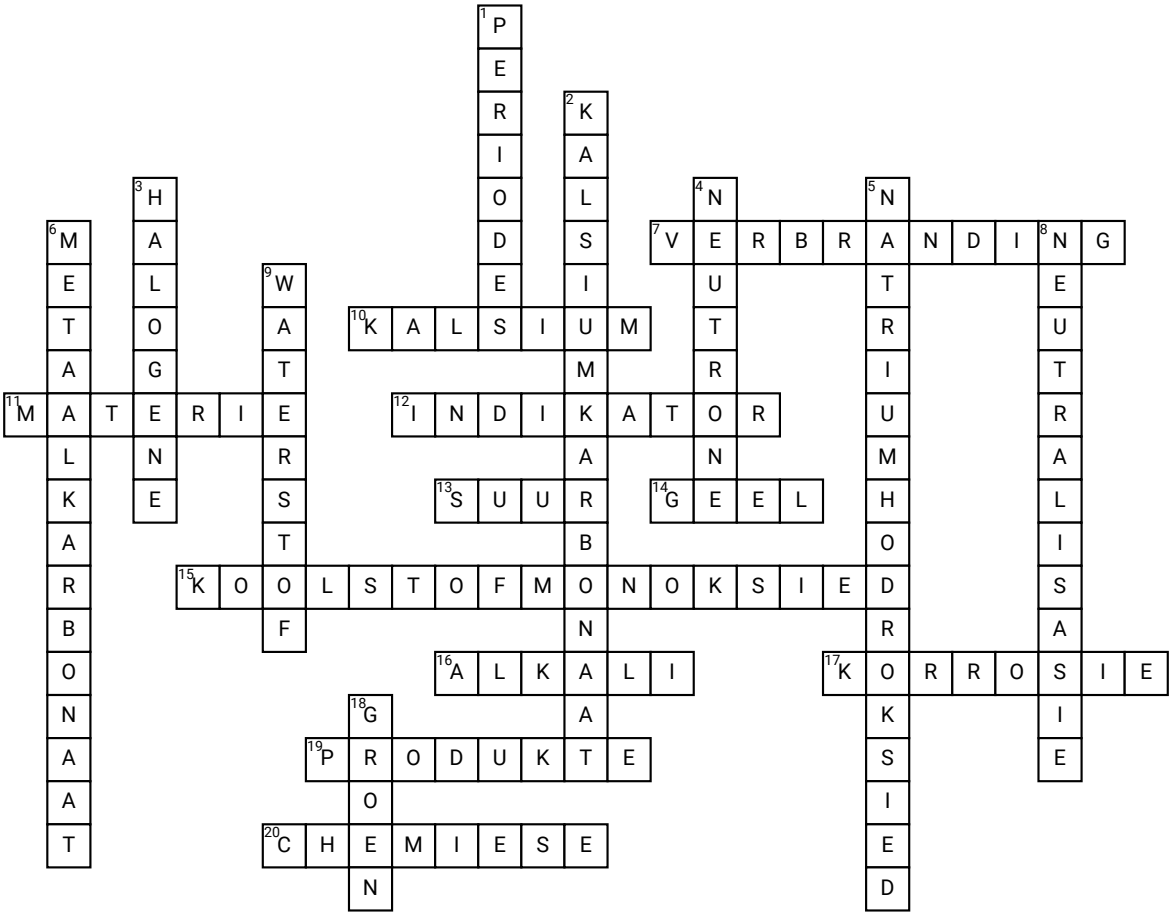
Kwartaal 2 Blokkiesraaisel



Across

7. Sommige metale reageer met suurstof en stel hitte en energie vry. Hierdie proses word _____ genoem.

10. Die simbool Ca staan vir die element _____.

11. Die wet van behoud van _____: Materie kan nie geskep of vernietig word nie.

12. 'n Stof wat van kleur verander wanneer dit by 'n suur- of basisoplossing geplaas word.

13. 'n Stof wat 'n lae pH het is 'n _____.

14. Kleur van swaelpoeier.

15. CO staan vir _____.

16. Groep 1 op die Periodieke Tabel bevat die _____-metale.

17. _____ is 'n chemiese reaksie waar 'n metaal met suurstof reageer om metaaloksiede te vorm.

19. Atome, elemente of verbindings wat vorm tydens 'n chemiese reaksie.

20. 'n _____ reaksie is 'n proses waartydens een stel chemiese stowwe verander word in 'n nuwe stel chemiese stowwe met hul eie chemiese eienskappe.

Down

1. Elemente word horisontaal in _____ geplaas.

2. $CaCO_3$ staan vir _____.

3. Groep 17 op die Periodieke Tabel bevat die _____.

4. Die atoommassa/massagetal deur die aantal protone plus _____ aan.

5. NaOH staan vir _____.

6. Suur + _____ → Sout + Water + Koolstofdioksied

8. _____ is wanneer 'n suur en basis met mekaar reageer om 'n sout en water te vorm.

9. Suur + Metaal → Sout + _____

18. Die kleur wat universele indikator word wanneer dit in 'n neutrale oplossing geplaas word.