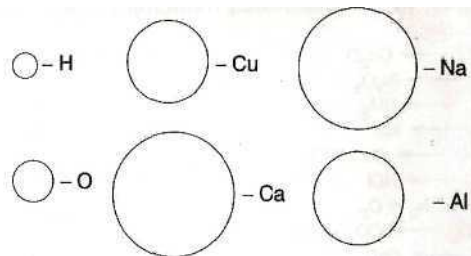


steuczka składa się z pięciu atomów. Mój nasycony, wodny roztwór służy do wykrywania dwutlenku węgla.

c) Moja cząsteczka zbudowana jest z siedmiu atomów należących do trzech pierwiastków niemetalicznych. Powstaje w wyniku rozpuszczenia pewnego gazu o ostrej, przenikliwej woni, w wodzie. Stosuje się mnie między innymi jako ciekły nawóz dobrze przyswajalny przez rośliny,

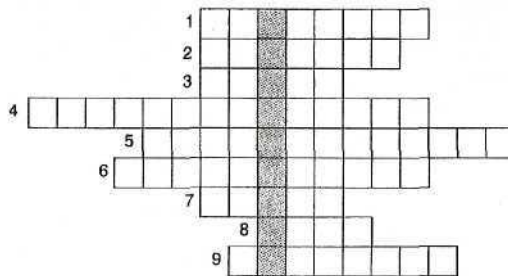
d) Jestem białą, drobnokrystaliczną substancją stałą. Nie mam właściwości żrących. Stosuje się mnie między innymi do produkcji preparatów kosmetycznych. Moja cząsteczka składa się z pięciu atomów. Metal wchodzący w skład mojej cząsteczki ma 12 protonów w jądrze.



9. Uzupełnij tabelkę:

Lp.	Nazwa wodorotlenku	Wzór sumaryczny	Wzór strukturalny	Model cząsteczki
1.		NaOH		
2.			$ \begin{array}{l} \text{O} - \text{H} \\ \\ \text{Al} - \text{O} - \text{H} \\ \\ \text{O} - \text{H} \end{array} $	
3.	wodorotlenek wapnia			
4.				

10. Rozwiąż logogryf, a następnie podaj wzór sumaryczny i nazwę systematyczną substancji stanowiącej hasło.



- Odczyn wodnych roztworów wodorotlenków.
- Nazwa zasady, która powstaje podczas rozpuszczania gazowego amoniaku w wodzie.
- Wydziela się podczas reakcji metali 1. grupy układu okresowego z wodą.
- Barwi się w roztworach zasad na malinowo.
- Popularny wskaźnik o barwie pomarańczowej.
- Związki chemiczne, które w roztworach wodnych przewodzą prąd elektryczny.
- Alkalia to mocne _____ i _____ zasady.
- Cs₂O to wzór tlenku _____
- Nasycony roztwór wodorotlenku wapnia w wodzie to woda _____