



Moeilijkheid 1/3

VOOR HET SPEL ... VERWIJDEREN :



⇒ **de 2 kaarten (witte voorzijde)** met, op de rugzijde **een witte stip in de linkerbovenhoek** en de naam van de "Periodieke Puzzel" in verschillende talen.



⇒ **de 4 kaarten (gele voorzijde)** met, op de rugzijde, **een witte stip in de linkerbovenhoek** :

waterstof
helium
beryllium met atoomgewicht : 9,4 of 14,1
indium met atoomgewicht : 38 of 76 of 114



⇒ **de 2 kaarten (gele voorzijde)** met, op de rugzijde, **twee witte stippen, een in de linker- en een in de rechterbovenhoek** :

• **ekaaluminium** met het symbool "Ga" op de voorzijde
• **ekasilicium** met het symbool "Ge" op de voorzijde



⇒ **de 6 kaarten (gele voorzijde)** met, op de rugzijde, **een donker blauwe stip in de linkerbenedenhoek** :

lithium
natrium
kalium
rubidium
cesium
francium

EN NU... HET SPEL !

De overige 42 kaarten worden geschud (voorzijde naar boven) en gerangschikt zoals werd aangegeven. Vul deze klassificatie aan met de kaarten van de elementen waterstof en helium.

PEDAGOGISCHE ASPEKTEN VAN HET SPEL

Bij dit spel worden de kaarten van de elementen waterstof en helium vooraf uit het pakket genomen.

Het eerste element bij de op te bouwen klassificatie is lithium.

Zoals reeds in de inleiding aangegeven worden de elementen van links naar rechts gerangschikt volgens stijgend atoomgewicht.

Elementen waarvan de oxiden een identieke formule hebben worden onder elkaar geplaatst.

Op die manier bouwen de leerlingen zelf een periodiek systeem op zoals het eerder door Mendeleev werd gepubliceerd.

De leerlingen zullen een oplossing moeten vinden voor de plaats van de elementen kalium en jodium. Die behoren immers tot 2 verschillende groepen, zoals blijkt uit de kleur van de kaarten (**rode voorzijde** voor de alkalimetalen en **blauwe voorzijde** voor de halogenen).