



3. Geef in eigen woorden aan wat het verschil is tussen een ontleding en een faseovergang.
Je mag er ook een tekening bij maken.

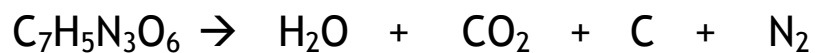
4. Maak van de volgende reacties een kloppende reactievergelijking.



De elektrolyse van zinkoxide geeft zink en zuurstof.



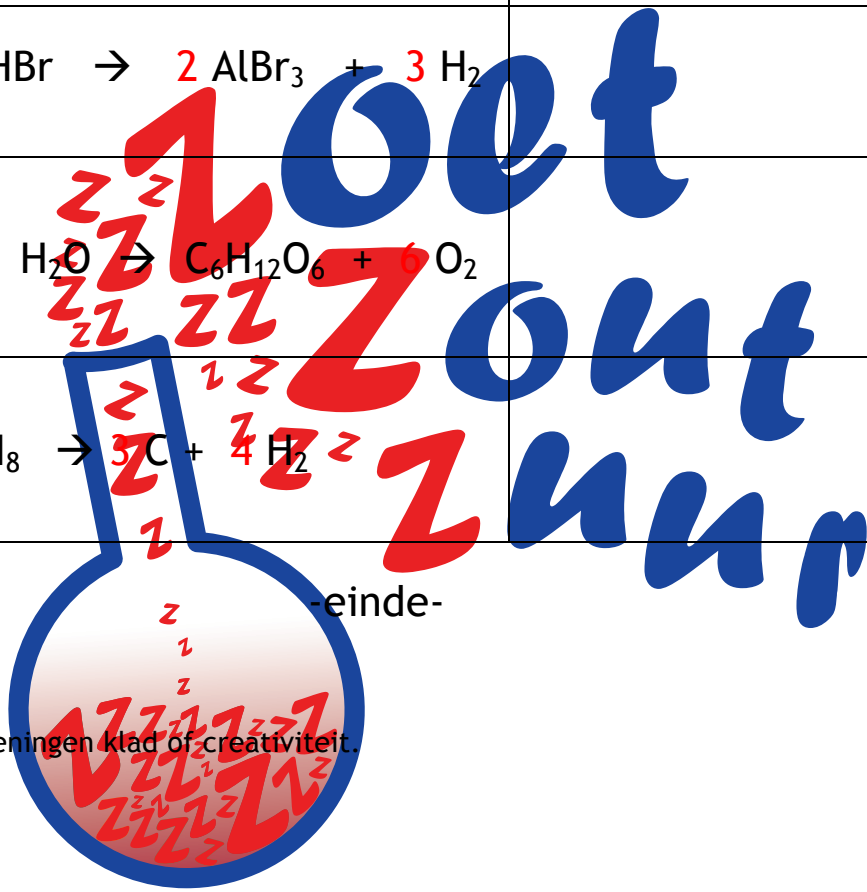
Onder invloed van licht ontleed diwaterstofdioxide in water en zuurstof.





5. Geef van de volgende reacties aan welke soort reactie het is, en hoe je deze herkent.

$4 \text{ K} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ K}_2\text{O}$	
$2 \text{ NH}_4\text{Br} \rightarrow \text{N}_2 + \text{Br}_2 + 4 \text{ H}_2$	
$\text{C} + \text{CO}_2 \rightarrow 2 \text{ CO}$	
$2 \text{ Al} + 6 \text{ HBr} \rightarrow 2 \text{ AlBr}_3 + 3 \text{ H}_2$	
$6 \text{ CO}_2 + 6 \text{ H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{ O}_2$	
$\text{C}_3\text{H}_8 \rightarrow 3 \text{ C} + 4 \text{ H}_2$	



-einde-

Ruimte voor aantekeningen klad of creativiteit.