

Mensch-Natur-Technik (Experimentepool)
- Doppel-Klassenstufe 5/6
Impulsbeispiele für die Lehrplanimplementation

AB 3 Stoffumwandlung



Verbrennen von Magnesium							
Aufgabe:	Entscheide, ob beim Verbrennen von Magnesium eine Stoffumwandlung stattfindet! Begründe deine Entscheidung!						
Materialien:	Brenner, Tiegelzange, Abdampfschale, Schutzbrille, Magnesiumspan						
Skizze:							
Durchführung:	Ein Magnesiumspan wird mit der Tiegelzange festgehalten und in der rauschenden Brennerflamme entzündet. <u>Nicht direkt in die Flamme schauen!</u> Sobald der Span zu brennen beginnt, wird die Tiegelzange aus der Flamme genommen und über eine Abdampfschale gehalten. Nach der Verbrennung wird das entstandene Produkt in die Abdampfschale gegeben.						
Beobachtung:	<table border="1"> <tr> <td>vor der Verbrennung:</td> <td></td> </tr> <tr> <td>während der Verbrennung:</td> <td></td> </tr> <tr> <td>nach der Verbrennung:</td> <td></td> </tr> </table>	vor der Verbrennung:		während der Verbrennung:		nach der Verbrennung:	
vor der Verbrennung:							
während der Verbrennung:							
nach der Verbrennung:							
Auswertung:	<hr/> <hr/> <hr/>						

Mensch-Natur-Technik (Experimentepool)
- Doppel-Klassenstufe 5/6
Impulsbeispiele für die Lehrplanimplementation

L 3 Stoffumwandlung



Verbrennen von Magnesium							
Aufgabe:	Entscheide, ob beim Verbrennen von Magnesium eine Stoffumwandlung stattfindet! Begründe deine Entscheidung!						
Materialien:	Brenner, Tiegelzange, Abdampfschale, Schutzbrille, Magnesiumspan						
Skizze:							
Durchführung:	Ein Magnesiumspan wird mit der Tiegelzange festgehalten und in der rauschenden Brennerflamme entzündet. <u>Nicht direkt in die Flamme schauen!</u> Sobald der Span zu brennen beginnt, wird die Tiegelzange aus der Flamme genommen und über eine Abdampfschale gehalten. Nach der Verbrennung wird das entstandene Produkt in die Abdampfschale gegeben.						
Beobachtung:	<table border="1"> <tr> <td>vor der Verbrennung:</td> <td>Magnesium ist ein silbrig glänzender, fester Stoff.</td> </tr> <tr> <td>während der Verbrennung:</td> <td>Magnesium entzündet sich, brennt außerhalb der Flamme mit grellem Licht weiter.</td> </tr> <tr> <td>nach der Verbrennung:</td> <td>Es entsteht ein weißer, pulverförmiger Stoff.</td> </tr> </table>	vor der Verbrennung:	Magnesium ist ein silbrig glänzender, fester Stoff.	während der Verbrennung:	Magnesium entzündet sich, brennt außerhalb der Flamme mit grellem Licht weiter.	nach der Verbrennung:	Es entsteht ein weißer, pulverförmiger Stoff.
	vor der Verbrennung:	Magnesium ist ein silbrig glänzender, fester Stoff.					
	während der Verbrennung:	Magnesium entzündet sich, brennt außerhalb der Flamme mit grellem Licht weiter.					
nach der Verbrennung:	Es entsteht ein weißer, pulverförmiger Stoff.						
Auswertung:	Es findet eine Stoffumwandlung statt. Es entsteht ein neuer Stoff mit anderen Eigenschaften.						