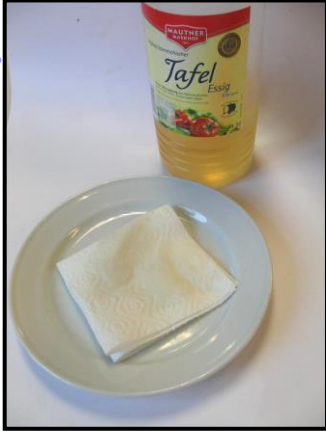


Kupfer und Essig

| | | |
|---------------------|-------------------------------------|---|
| Chemikalien: | Geräte: Teller, Pinzette, | Material: Essig, Küchenrollenpapier, schöne 1 Cent-, 2 Cent-Kupfermünzen |
|---------------------|-------------------------------------|---|

1



Gieße langsam etwas Essig auf das Küchenrollenpapier.
Warte bis sich der Essig auf dem Papier verteilt hat.

2



Lege die schönen Kupfermünzen mit der Pinzette auf das feuchte Papier.
Lass die Münzen einige Stunden in Ruhe liegen.

3



Drehe die Münzen nun mit der Pinzette um.
Du kannst einen schönen grünen bis blaugrünen Belag erkennen.

Erklärung:

- Essig enthält Essigsäure. Das Kupfer reagiert mit der Essigsäure und dabei bildet sich eine Substanz die wir als "Grünspan" bezeichnen.
- Vor mehr als 400 Jahren wurde diese Substanz zur Farbenherstellung verwendet und als „Spanisches Grün“ bezeichnet.

Hinweise:

- Wasche dir nach dem Versuch gut deine Hände!