



**10. Experiment: „Aus alt mach' neu!“**

**LÖSUNG**

Die dunkle Schicht auf den 1-Cent-Münzen entsteht durch eine chemische Reaktion. Das Kupfer reagiert langsam mit dem Sauerstoff der Luft zu schwarzem Kupferoxid. Deshalb dauert es auch einige Zeit, bis eine hell-glänzende 1-Cent-Münze dunkel erscheint. Die Essigsäure im Essig reagiert mit dem Kupferoxid und löst den entstehenden neuen Stoff. Er sorgt dafür, dass die Flüssigkeit hellblau erscheint. Die Münzen erscheinen wieder hell, wenn sie mit dem Papier gut abgerieben werden.

---

**Antwort:**

- Die Flüssigkeit wird hellgelb.
- Die Flüssigkeit wird tief schwarz.
- Die Flüssigkeit wird hellbraun.
- Die Flüssigkeit wird hellblau.

**Name:**

**Klasse:**