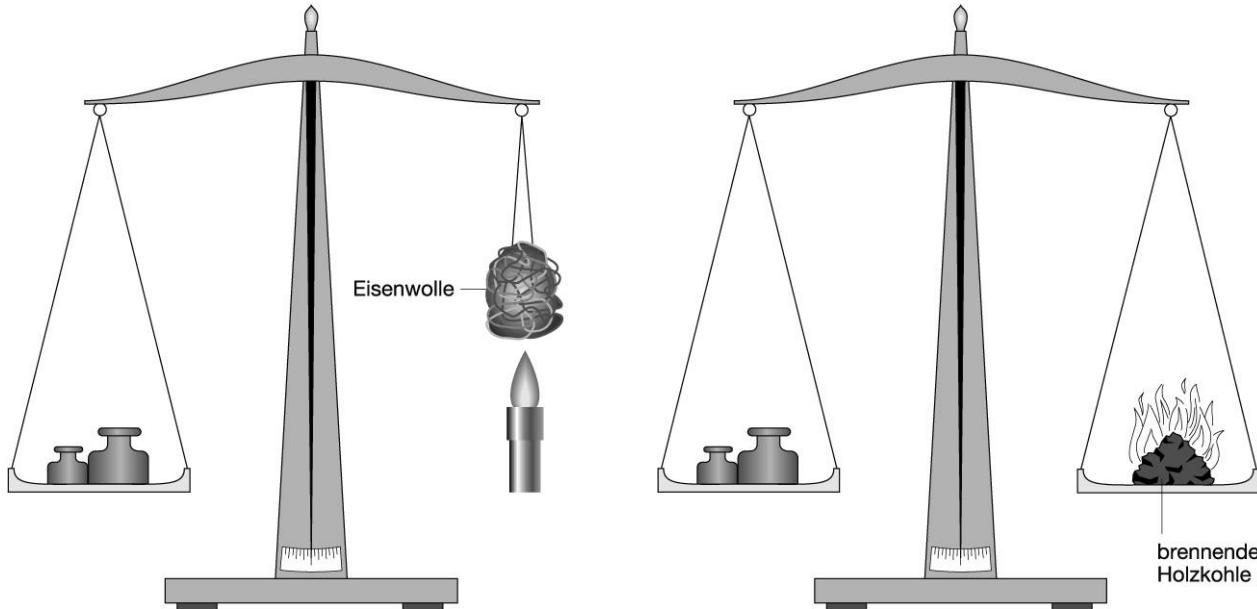




Die folgende Abbildung zeigt einen Versuch, in dem ein Bausch Eisenwolle und ein Stück Holzkohle verbrannt werden. Vor dem Versuch sind beide Waagen im Gleichgewicht.



1. Gib an, in welche Richtung die Zeiger nach der Reaktion jeweils ausschlagen.

a) _____

b) _____

2. Nenne die Stoffe, die sich bei den Verbrennungsvorgängen bilden.

a) _____

b) _____

3. Stelle für beide Vorgänge die Wortschemata auf.

a) _____

b) _____

4. Erkläre die Massenänderungen auf den Waagen.

5. Beschreibe, wie du beide Experimente verändern müsstest, damit das Gesetz der Erhaltung der Masse auch hier deutlich wird.

Bearbeitet die Aufgaben vollständig und schaue erst dann nach der Lösung!



1)

- a) Die rechte Seite wird schwerer.
- b) Die rechte Seite wird leichter.

2)

- a) Eisenoxid
- b) Kohlenstoffdioxid

3)

- a) Eisen + Sauerstoff → Eisenoxid
- b) Kohlenstoff + Sauerstoff → Kohlenstoffdioxid

4)

Das Eisenoxid ist schwerer als das Eisen; das Kohlenstoffdioxid entweicht als Gas.

5)

Individuelle Lösung