

Ionenbildung

Arbeitsblatt 2.4

Forschungsfrage: *Wie entstehen Ionen aus neutralen Elementen?*

Material:

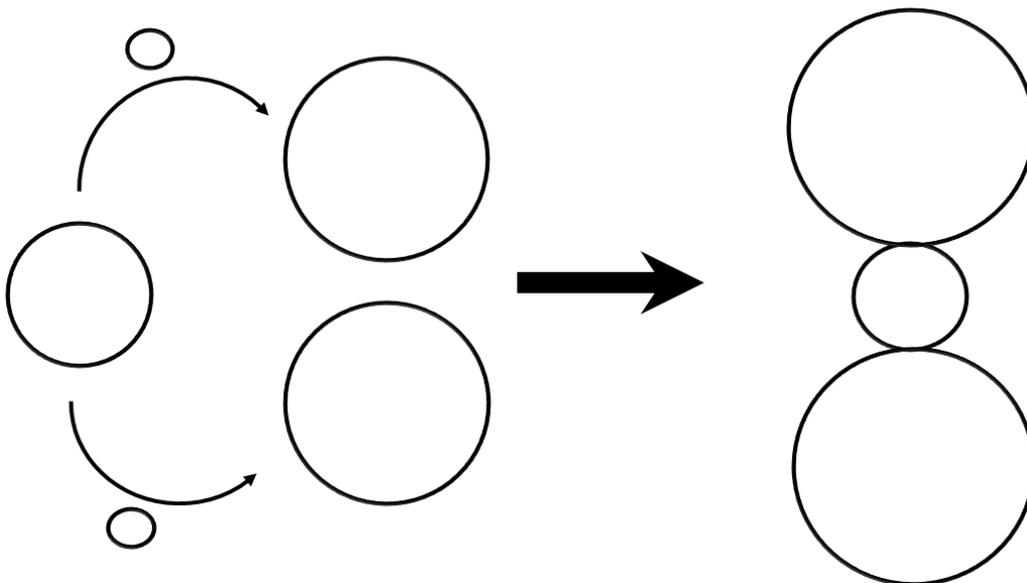
*Magnesiumpulver-Iodpulver-Mischung, Reagenzglas, Pipette
kleines Becherglas, RGG-Gestell;*

Versuch: *In einem Reagenzglas befindet sich ein Gemisch aus Iod und
Magnesiumpulver. Lass vorsichtig 1 Tropfen Wasser an der
Gefäßwand in das Gemisch hinein.*

VORSICHT – HEFTIGE REAKTION!

Fragen:

- 1. Welche Ionen bilden Magnesium und Iod?*
- 2. Wenn in dieser Reaktion aus den ungeladenen Elementen Ionen
entstehen, was muss dann zwischen den Teilchen übertragen
werden?*
- 3. Wie viele Iodatome werden mit einem Magnesiumatom reagieren?*
- 4. Vervollständige folgende Skizze:*



- 5. Erkläre die Größenunterschiede in der Skizze.*
- 6. Wieso entstehen violette Dämpfe in dieser Reaktion?*

Ionenbildung

Arbeitsblatt 2.4

Forschungsfrage: *Wie entstehen Ionen aus neutralen Elementen?*

Material:

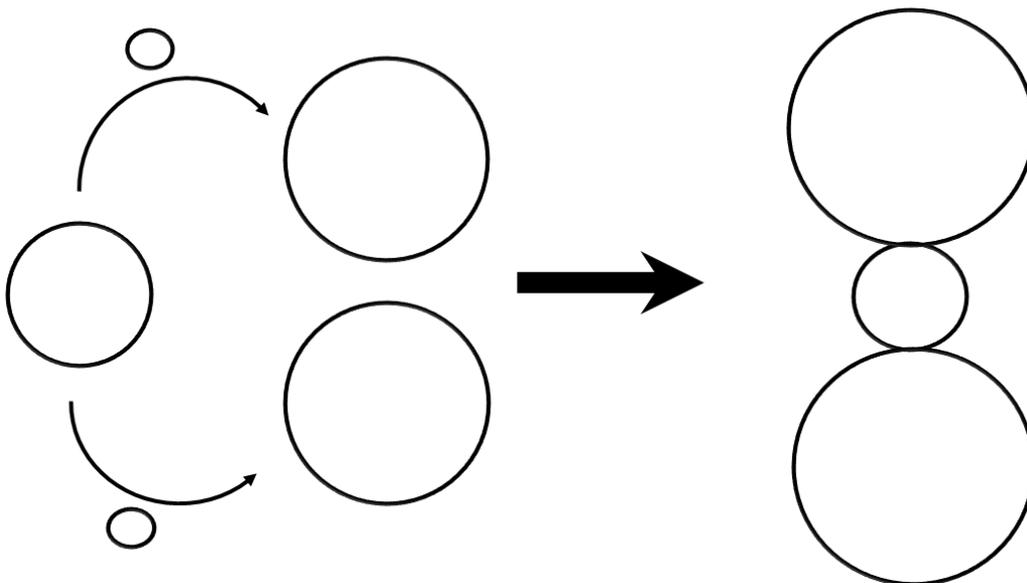
Magnesiumpulver-Iodpulver-Mischung, Reagenzglas, Pipette, kleines Becherglas, RGG-Gestell;

Versuch: *In einem Reagenzglas befindet sich ein Gemisch aus Iod und Magnesiumpulver. Lass vorsichtig 1 Tropfen Wasser an der Gefäßwand in das Gemisch hinein.*

VORSICHT – HEFTIGE REAKTION!

Fragen:

1. *Welche Ionen bilden Magnesium und Iod?*
2. *Wenn in dieser Reaktion aus den ungeladenen Elementen Ionen entstehen, was muss dann zwischen den Teilchen übertragen werden?*
3. *Wie viele Iodatome werden mit einem Magnesiumatom reagieren?*
4. *Vervollständige folgende Skizze:*



5. *Erkläre die Größenunterschiede in der Skizze.*
6. *Wieso entstehen violette Dämpfe in dieser Reaktion?*