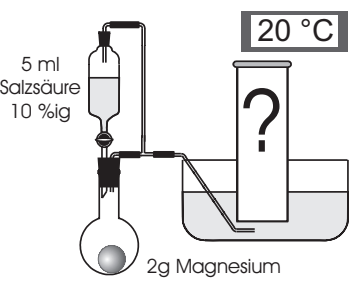
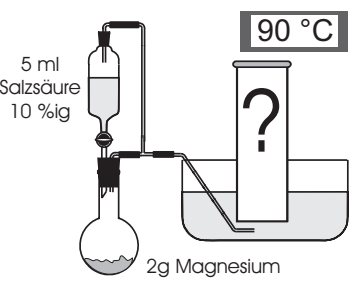
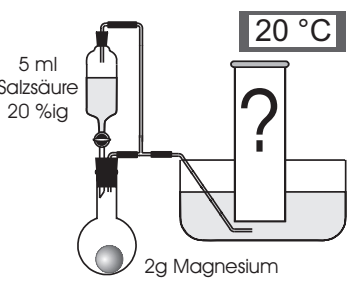
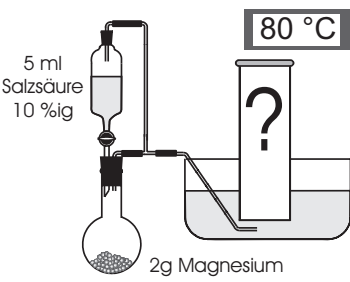
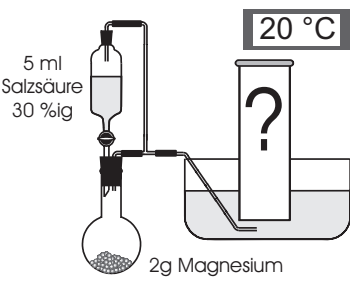
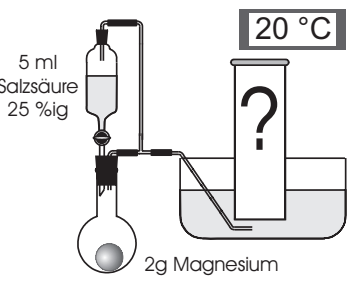
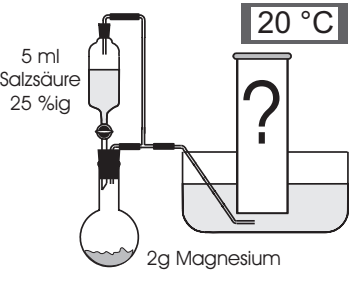
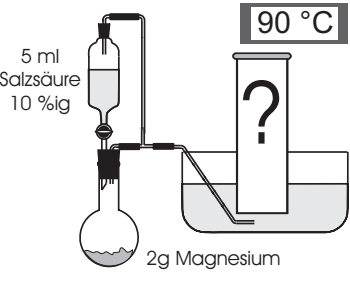
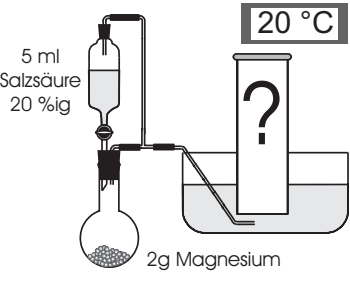


1. Schneide die Bilder der Arbeitsblätter Tempo – Tempo ... I–III aus.
2. Klebe die Bilder 18 – 19 – 15 – 11 und 17 in dieser Reihenfolge neben- oder untereinander auf eine Seite deines Hefters.
3. Begründe, warum das Experiment im Bild 18 mit der geringsten, das im Bild 17 mit der höchsten Reaktionsgeschwindigkeit verläuft.
4. Welche Aussagen kannst du über die Reaktionsgeschwindigkeit der Experimente in den Bildern 19 – 15 und 11 machen?
5. Welche Aussagen kannst du über die Reaktionsgeschwindigkeit der Experimente in den Bildern 16 – 23 – 4 und 22 – 7 – 13 machen?
6. Versuche, mit den anderen Bildern dieser Arbeitsblätter ähnliche Aufgaben selbst zu stellen.

 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>20 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 1</p>	 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>90 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 2</p>	 <p>5 ml Salzsäure 20 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>20 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 3</p>
 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>80 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 4</p>	 <p>5 ml Salzsäure 30 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>20 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 5</p>	 <p>5 ml Salzsäure 25 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>20 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 6</p>
 <p>5 ml Salzsäure 25 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>20 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 7</p>	 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>90 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 8</p>	 <p>5 ml Salzsäure 20 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>20 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 9</p>

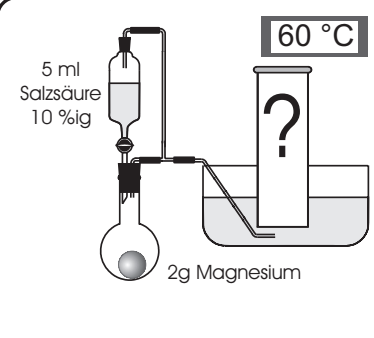
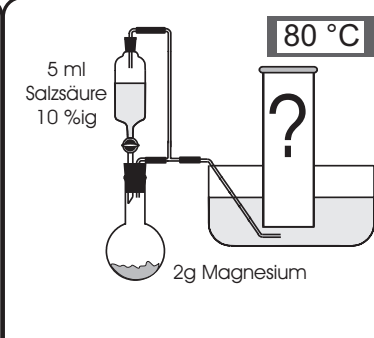
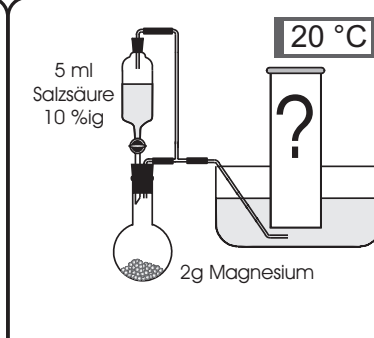
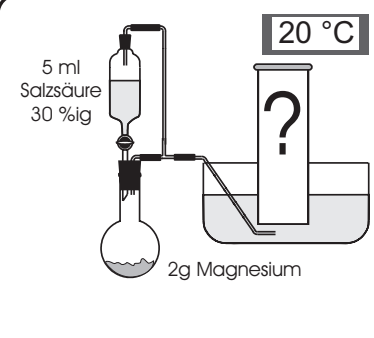
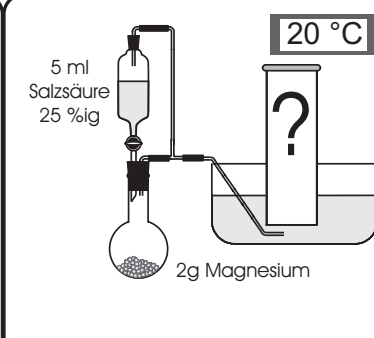
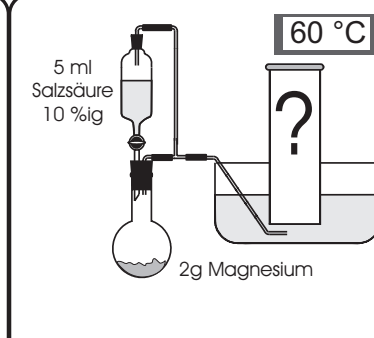
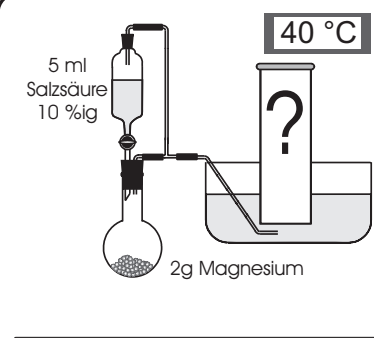
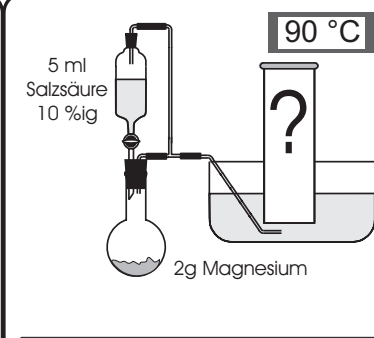
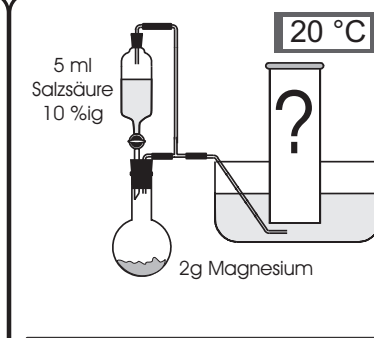
- Schneide die Bilder der Arbeitsblätter Tempo – Tempo ... I–III aus.
- Ordne die folgenden Bilder nach steigender Reaktionsgeschwindigkeit, klebe sie auf eine Seite deines Hefters und begründe die Anordnung in Stichpunkten:

1 – 3 – 6	11 – 15 – 19	3 – 9 – 22
4 – 16 – 23	1 – 3 – 6 – 21	10 – 15 – 23
2 – 8 – 17	4 – 11 – 24	7 – 13 – 18 – 22

- Ordne die folgenden Bilder nach fallender Reaktionsgeschwindigkeit, klebe sie auf eine Seite deines Hefters und begründe die Anordnung in Stichpunkten:

5 – 9 – 12 – 14	10 – 20 – 24	11 – 15 – 17 – 18 – 19
8 – 11 – 15	1 – 12 – 18	7 – 13 – 22

- Formuliere selbst solche Aufgaben, die du einem Klassenkameraden stellst.

 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>60 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 10</p>	 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>80 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 11</p>	 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>20 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 12</p>
 <p>5 ml Salzsäure 30 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>20 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 13</p>	 <p>5 ml Salzsäure 25 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>20 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 14</p>	 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>60 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 15</p>
 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>40 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 16</p>	 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>90 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 17</p>	 <p>5 ml Salzsäure 10 %ig</p> <p>2g Magnesium</p> <p>20 °C</p> <p>Reaktionsgeschwindigkeit - Bild 18</p>