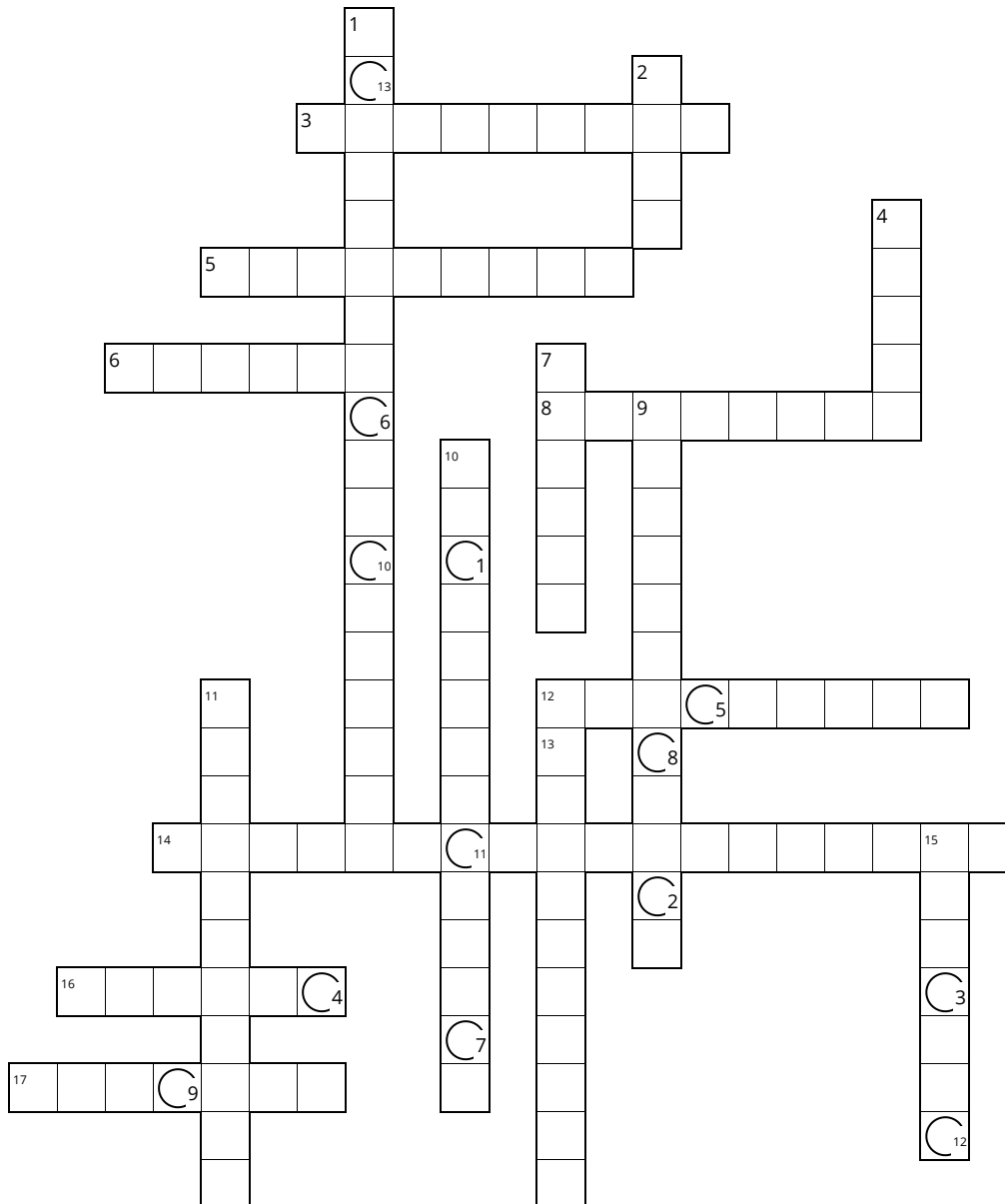


①



- |   |   |   |
|---|---|---|
| <b>1</b> Maß für die Stärke, mit der Elektronenpaare angezogen werden | <b>7</b> positiv geladenes Teilchen   | <b>13</b> Bestandteil der Atomhülle     |
| <b>2</b> Ein edles Metall   | <b>8</b> Das ist die Atommasse  | <b>14</b> Oxidation                     |
| <b>3</b> Elektronenabgabe   | <b>9</b> Zahl der Protonen im Kern  | <b>15</b> Mehrere fest verbundene Atome |
| <b>4</b> negativ geladenes Teilchen                                   | <b>10</b> Der Feststoff weist eine geringere Dichte auf als die Flüssigkeit | <b>16</b> Ein Edelgas                   |
| <b>5</b> räumlicher Bau von Methanmolekülen                           | <b>11</b> aus fest wird gasförmig   | <b>17</b> Bestandteil des Atomkerns     |