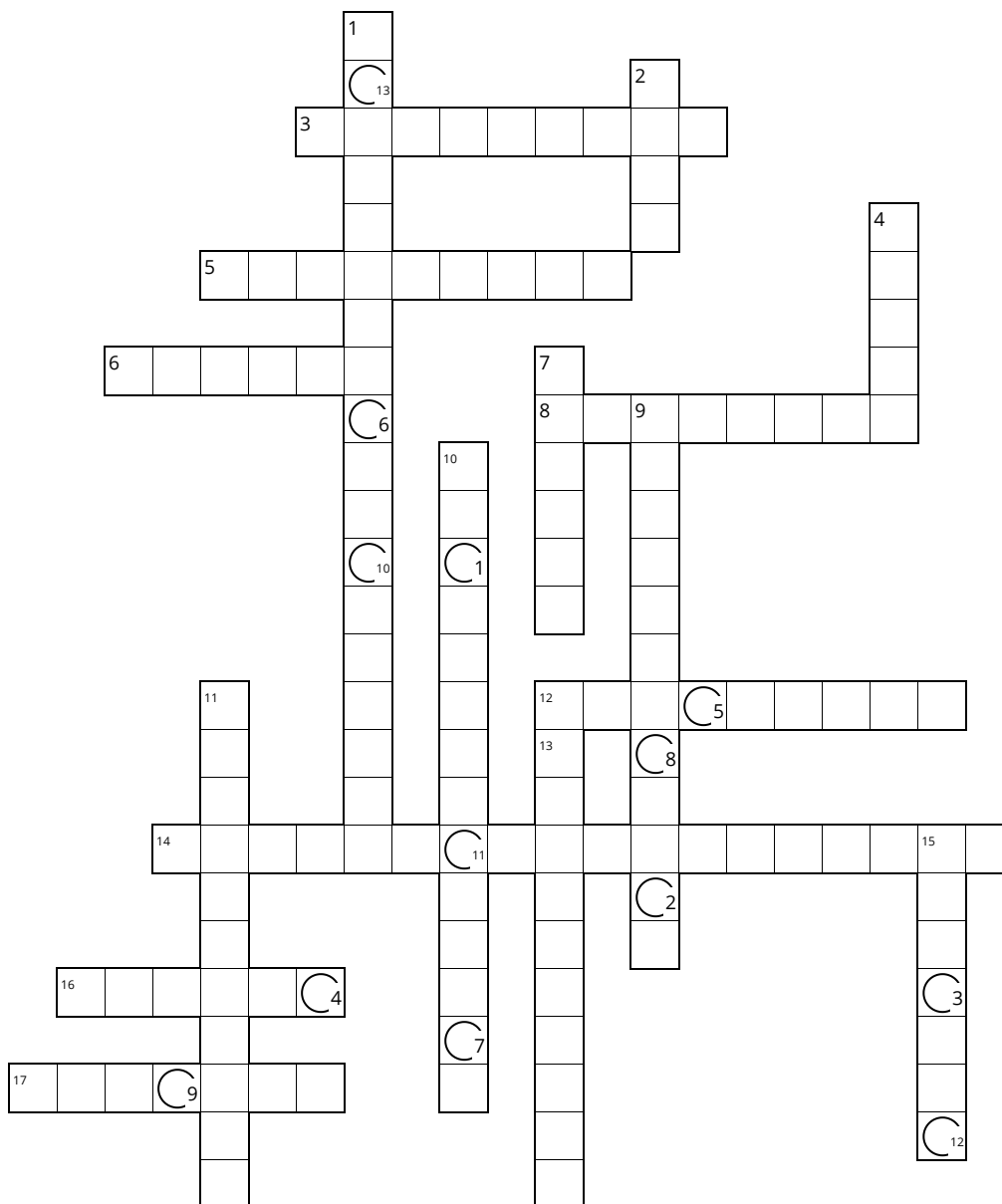


① C<sub>1</sub> C<sub>2</sub> C<sub>3</sub> C<sub>4</sub> C<sub>5</sub> C<sub>6</sub> C<sub>7</sub> C<sub>8</sub> C<sub>9</sub> C<sub>10</sub> C<sub>11</sub> C<sub>12</sub> C<sub>13</sub>



**1** Maß für die Stärke, mit der Elektronenpaare angezogen werden

**2** Ein edles Metall

**3** Elektronenabgabe

**4** negativ geladenes Teilchen

**5** räumlicher Bau von Methanmolekülen

**6** Bestandteil des Atomkerns

**7** positiv geladenes Teilchen

**8** Da ist die Atommasse

**9** Zahl der Protonen im Kern

**10** Der Feststoff weist eine geringere Dichte auf als die Flüssigkeit

**11** aus fest wird gasförmig

**12** homogenes Gemisch zweier Metalle

**13** Bestandteil der Atomhülle

**14** Oxidation

**15** Mehrere fest verbundene Atome

**16** Ein Edelgas

**17** Bestandteil des Atomkerns