



Wasserstoffverbindungen.

1. Salzfäure	$1 \text{ Hl} + 1 \text{ H} = 4,500 + 0,125 = 4,625$
2. Hydrazotfäure *)	$1 \text{ Az} + 1 - = 1,750 + 0,125 = 1,875$
Ammoniak	$1 - + 1 \text{ III} - = 1,750 + 0,375 = 2,125$
3. Phosphorwasserstoff **)	
des ersten Grades	$1 \text{ ⚡} + 1 \text{ III} - = 4,000 + 0,375 = 4,375$
des zweyten Grades	$1 - + 1 \text{ V} - = 4,000 + 0,625 = 4,625$
4. Wasserstoffschwefel	$1 \text{ ⚡} + 1 - = 4,000 + 0,125 = 4,125$
Hydrothionsäure	$1 - + 1 - = 2,000 + 0,125 = 2,125$
5. Oelbildend Gas	$1 \text{ ⚡} + 1 - = 0,750 + 0,125 = 0,875$
Kohlenwasserstoff	$1 - + 1 \text{ II} - = 0,750 + 0,250 = 1,000$
6. Blaufäure ***)	$1 \text{ Cy} + 1 - = 5,250 + 0,125 = 5,375$
7. Flusssäure	$1 \text{ F} + 1 - = 2,250 + 0,125 = 2,375$
8. Hydrotellursäure	$1 \text{ T} + 1 - = 4,000 + 0,125 = 4,125$
9. Hydriodinsäure	$1 \text{ J} + 1 - = 15,500 + 0,125 = 15,625$
10. Arsenikwasserstoff †)	$1 \text{ Oo} + 1 - = 6,000 + 0,125 = 6,125$

Die übrigen Wasserstoffverbindungen der einfachen Körper sind noch nicht bestimmt.

*) Nicht für sich darstellbar, sondern nur in Verbindungen gefunden. Das Ammonium kann als hydrazotfäurer Wasserstoff angesehen werden.

**) Berechnet nach Davy's und Daltons Angaben der spec. Gewichte und des Gehalts der beyden Phosphorwasserstoffgase: das erste entspricht der phosphorigen Säure, das zweyte der Phosphorsäure.

***) Das Cyanogen, aus Stickstoff und Kohlenstoff zusammengesetzt, und als solches unter den Kohleverbindungen nachher aufgeführt, wird hier in seiner Verbindung mit Wasserstoff anticipirt, da es sich hierin den übrigen Radicalen der Wasserstoffsäuren analog und als einfacher Körper verhält.

†) Nach Stromeyer.