

## Solución a formular ácidos ( II )

- 1  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 2  $\text{H}_6\text{TeO}_6$
- 3  $\text{H}_2\text{TeO}_4$
- 4  $\text{H}_2\text{SeO}_4$
- 5  $\text{H}_2\text{SeO}_3$
- 6  $\text{H}_2\text{CO}_3$
- 7  $\text{HNO}_2$
- 8  $\text{H}_4\text{SiO}_4$
- 9  $\text{H}_2\text{SiO}_3$
- 10  $\text{H}_3\text{AsO}_4$
- 11  $\text{HPO}_2$
- 12  $\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_7$
- 13  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$
- 14  $\text{HClO}_2$
- 15  $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_4$
- 16  $\text{HNO}_3$
- 17  $\text{H}_3\text{SbO}_4$
- 18  $\text{H}_2\text{S}_4\text{O}_6$
- 19  $\text{H}_6\text{TeO}_6$
- 20  $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$
- 21  $\text{HBrO}_4$
- 22  $\text{HClO}_4$
- 23  $\text{H}_2\text{MnO}_4$
- 24  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 25  $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$
- 26  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_3$
- 27  $\text{HIO}_3$
- 28  $\text{HAsO}_2$
- 29  $\text{H}_2\text{CO}_3$
- 30  $\text{H}_5\text{IO}_6$
- 31  $\text{H}_4\text{Sb}_2\text{O}_7$
- 32  $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- 33  $\text{H}_3\text{PO}_2$