* Pour les ions **H +** (hydrogène) et **OH-** (hydroxyde), on mesure le **pH.**
* Le pH nous renseigne sur la concentration de ces 2 ions.
* Le **pH** est un nombre compris **entre 0 et 14** et n'a **pas d'unité**.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Solution **acide**  | pH < 7*pH inférieur à 7*  | Contient beaucoup d'ions **H+** |
| Solution **neutre** | pH =  | Contient  plus d'ions H+ que d'ions **OH-** |
| Solution **basique** | pH > 7*pH supérieur à 7* | Contient beaucoup d'ions **OH-** |

* *Vocabulaire : acidité ou basicité d'une solution*
* Pour les ions **H +** (hydrogène) et **OH-** (hydroxyde), on mesure le **pH.**
* Le pH nous renseigne sur la concentration de ces 2 ions.
* Le **pH** est un nombre compris **entre 0 et 14** et n'a **pas d'unité**.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Solution **acide**  | pH < 7*pH inférieur à 7*  | Contient beaucoup d'ions **H+** |
| Solution **neutre** | pH =  | Contient  plus d'ions H+ que d'ions **OH-** |
| Solution **basique** | pH > 7*pH supérieur à 7* | Contient beaucoup d'ions **OH-** |

* *Vocabulaire : acidité ou basicité d'une solution*
* Pour les ions **H +** (hydrogène) et **OH-** (hydroxyde), on mesure le **pH.**
* Le pH nous renseigne sur la concentration de ces 2 ions.
* Le **pH** est un nombre compris **entre 0 et 14** et n'a **pas d'unité**.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Solution **acide**  | pH < 7*pH inférieur à 7*  | Contient beaucoup d'ions **H+** |
| Solution **neutre** | pH =  | Contient  plus d'ions H+ que d'ions **OH-** |
| Solution **basique** | pH > 7*pH supérieur à 7* | Contient beaucoup d'ions **OH-** |

* *Vocabulaire : acidité ou basicité d'une solution*