



Extend

Untuk memperluas/mengembangkan pengetahuan anda, Baca dan pahamilah wacana di bawah ini !

"Baking Soda"

Baking soda biasanya digunakan oleh masyarakat sebagai bahan tambahan pada adonan kue. Soda bikarbonat bersifat basa. Jadi, ketika dicampur dengan asam, seperti susu, soda menciptakan karbon dioksida. Ini menyebabkan campuran mengembang sebelum digantikan dengan udara. Oleh karena itu, bahan ini sangat cocok untuk membuat kue.



Gambar 3. Baking Soda

Baking soda atau natrium bikarbonat adalah kristal putih halus yang tidak berbau dan bersifat basa. Penggunaan baking soda sebagai pasta gigi diduga mampu menyerap bau, dan juga mempunyai sifat antibakteri dengan cara membentuk air dan oksigen yang dapat melepaskan perlekatan bakteri plak. Banyak isu yang mengatakan bahwa penggunaan baking soda tidak aman, namun banyak penelitian yang mengatakan bahwa baking soda merupakan basa lemah yang memiliki sifat abrasif ringan sehingga tidak mengiritasi jaringan mulut yang sensitif.



Setelah membaca wacana, jawablah pertanyaan di bawah ini !

1. Berdasarkan wacana tersebut, Beberapa senyawa basa atau asam masih tergolong aman jika kekuatan basa atau asamnya rendah. Bahkan beberapa jenis senyawa basa ataupun asam dapat digunakan dalam pembuatan makanan dan dapat bersentuhan dengan kulit seperti asam cuka dan sabun. Akan tetapi beberapa jenis basa maupun asam lainnya dapat menyebabkan rasa terbakar jika bersentuhan dengan kulit. Lalu bagaimana cara menentukan kekuatan suatu asam atau basa tersebut?

Jawaban

2. Tuliskanlah informasi yang kamu peroleh dan manfaat yang kamu rasakan setelah selesai mempelajari materi tentang menghitung konsentrasi ion H^+ dan OH^- dalam larutan berdasarkan kesetimbangan ion dalam larutan!

Jawaban



Daftar Pustaka

Chang, Raymond, Overby, Jason Scott. 2011. General Chemistry: The Essential Concept 6th Edition. Mc Graw-Hill Company.

Johan dan Rachmawati. 2009. Kimia Untuk SMA/MA Kelas XI. Jakarta: Esis

Kuswati, Tine Maria, Ernavita, Ratih dan Sukardjo. 2010. Kimia. Jakarta: Bumi aksara

Nana Sutresna, 2007, Cerdas Belajar Kimia untuk Kelas XI: Grafindo, Sudarmo, Unggul. 2016. Kimia Untuk SMA/MA Kelas XI. Jakarta: Erlangga