

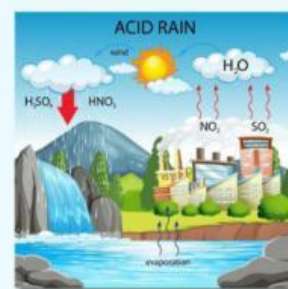


Extend

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

"Hujan Asam"

Secara umum, hujan yang turun di wilayah Indonesia memiliki pH normal sekitar 6 (bersifat asam) karena karbondioksida (CO_2) di udara yang bertemu dengan air hujan akan membentuk asam karbonat (H_2CO_3) yang termasuk ke dalam asam lemah. Jenis asam dalam hujan ini sangat bermanfaat karena membantu melarutkan mineral dalam tanah yang dibutuhkan oleh tumbuhan dan binatang.



Gambar 7. Hujan asam

Sumber: waste4change.com

☞ Sedangkan hujan asam diartikan sebagai segala macam hujan dengan pH di bawah 5,6. Hujan asam disebabkan oleh peningkatan emisi sulfur dioksida (SO_2) dan nitrogen dioksida (NO_2) yang ada di atmosfer. Kedua gas tersebut jika bereaksi dengan uap air dan oksigen dalam udara akan membentuk asam sulfat (H_2SO_4) dan asam nitrat (HNO_3) yang mudah larut sehingga jatuh bersama air hujan. Terjadinya hujan asam berawal dari pembakaran bahan bakar fosil oleh kendaraan bermotor maupun pabrik, industri, serta pembangkit listrik.

1. Berdasarkan wacana di atas, tuliskan persamaan reaksi terjadinya hujan asam !

2. pH pada hujan asam berada di bawah 5,6 bahkan bisa lebih rendah untuk daerah terpolusi berat. Hitunglah konsentrasi H^+ dan OH^- pada pH 3,30 dan 25°C !



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

Tro, Novaldo J. 2011. Introductory Chemistry (4 th edition), Illions: Pearson Prentice Hall. Muis, Abdul. 2011. Perang Siasat Kimia Praktis. Bantul: Kreasi Wacana.



Klik di sini untuk kembali ke halaman utama