



” Asam sianida ialah suatu racun yang menyebabkan tubuh kekurangan oksigen di jaringan. Asam sianida adalah kelompok senyawa yang mengandung gugus siano yang terdapat di alam dalam bentuk yang berbeda-beda. Asam sianida dalam bentuk hidrogen sianida. (HCN) dapat menyebabkan kematian yang sangat cepat jika terhirup dalam konsentrasi tertentu. Asam sianida dapat larut dalam air, maka untuk menghilangkan racun dari HCN, cara yang paling mudah adalah dengan merendaminya di dalam air pada selang waktu tertentu.

1. Tuliskanlah reaksi yang terjadi jika senyawa asam sianida (HCN) dilarutkan dalam air !

2. Berdasarkan reaksi ionisasi yang dituliskan pada soal nomor 1, jelaskanlah sifat asam pada senyawa HCN !

3. Manakah teori asam basa yang tepat untuk mengklasifikasikan senyawa asam sianida (HCN) termasuk asam atau basa ?



Daftar Pustaka

- Chang, Raymond, Overby, Jason Scott. 2011. General Chemistry: The Essential Concept 6th Edition. Mc Graw-Hill Company.
- Chen, H., Yu, F., Kang, J., Li, Q., Warusawitharana, H. K., & Li, B. (2023). Quality chemistry, physiological functions, and health benefits of organic acids from tea (*Camellia sinensis*). *Molecules*, 28(5), 2339.
- Johan dan Rachmawati. 2009. Kimia Untuk SMA/MA Kelas XI. Jakarta: Esis
- Kuswati, Tine Maria, Ernavita, Ratih dan Sukardjo. 2010. Kimia. Jakarta: Bumi aksara
- Sudarmo, Unggul. 2016. Kimia Untuk SMA/MA Kelas XI. Jakarta: Erlangga



Klik di sini untuk kembali ke halaman utama