

Name : Class : Date : **SMATQ ABI-UMMI BOYOLALI**
THE QURANIC SCIENTIST BOARDING SCHOOL**Chemistry**

Student Activities

11th Grade 2nd Semester

1

*Berdo'alah sebelum belajar***LEMBAR PENILAIAN BAB ASAM BASA**

- Teori asam basa yang menyatakan bahwa basa menerima proton (H^+) adalah menurut dan yang menyatakan bahwa asam melepaskan ion H^+ di dalam air adalah menurut
- Tentukan spesi yang merupakan asam konjugasi dari reaksi asam-basa berikut ini.
 - $Cl^- + H_3O^+ \rightarrow HCl + H_2O$
 - $HF + ^-OH \rightarrow H_2O + F^-$
 - $NH_3 + H_2O \rightarrow NH_4^+ + ^-OH$
- Sebanyak 4 gram NaOH (Ar Na=23, O=16, H=1) dilarutkan ke dalam 1000 mL air sehingga membentuk larutan NaOH sebesar M dan memiliki pH sebesar
- Suatu sampel air mineral diukur pH-nya sebesar 7,1 kemudian diberikan perlakuan dengan indikator asam basa seperti pada tabel di bawah ini. Tentukan perubahan warna pada setiap indikator pada bagian kolom tabel yang telah disediakan.

Indikator	Perubahan Warna	Trayek pH	Warna Hasil Pengamatan
Thymol blue	Yellow-Blue	8,0-9,6	
Alizarin yellow	Yellow-Red	10,1-12,0	
Methyl orange	Red-Yellow	3,2-4,4	
Bromocresol purple	Yellow-Purple	5,2-6,8	

