

NAMA:

KELAS:

LEMBAR KERJA HIDROLISIS GARAM
(KESETIMBANGAN ION DALAM LARUTAN GARAM)

1. Buatlah garis ke yang menghubungkan pernyataan benar dan salah berikut!

NaCl merupakan garam yang terhidrolisis total
ketika dilarutkan dalam air

Benar

NaF merupakan garam yang terhidrolisis sebagian
ketika dilarutkan dalam air

Benar

AlPO_3 merupakan garam yang tidak terhidrolisis
ketika dilarutkan dalam air

Salah

KBr merupakan garam yang tidak terhidrolisis ketika
dilarutkan dalam air

Salah

2. Perhatikan nama-nama senyawa dibawah ini, kemudian drag dan tempatkan di dalam tabel
garam yang bersifat asam, basa, atau netral

NH_4Br

KCl

CH_3COONa

CaBr_2

KF

AlCl_3

Tabel garam yang bersifat asam, basa, dan netral

Garam yang bersifat Asam	Garam yang bersifat Basa	Garam yang bersifat netral

3. pH dari larutan garam Kalium flourida dengan konsentrasi 0,72 M dan $K_a = 7,2 \times 10^{-4}$ adalah

4. pH dari 1 liter larutan NH_4Cl 0,1 M ($K_b \text{ NH}_4\text{OH} = 10^{-5}$) adalah

5. pH larutan yang merupakan campuran dari larutan 100 mL CH_3COOH 0,2 M dan 100 mL NaOH 0,2 M, jika $K_a \text{ CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$ adalah