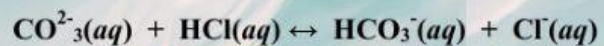


NAMA:

KELAS/NO.ABSEN:

LEMBAR KERJA ASAM BASA 1

1. Tentukan pasangan asam basa konjugasi pada persamaan kimia berikut



2. pH larutan dari adalah

a. HNO_3 0,05 M

pH =

b. HF 0,01 M ($K_a = 4 \times 10^{-4}$)

pH =

c. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 0,05 M

pH =

d. $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ 0,1 M ($K_b = 2,5 \times 10^{-9}$)

pH =

