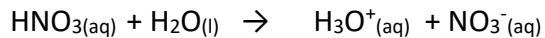


Kunjungi [www.LesKimia.com](http://www.LesKimia.com) untuk melihat soal yang lainnya

## SOAL URAIAN ASAM BASA

**Gunakan persamaan reaksi berikut ini untuk menjawab soal nomor 1-4**



Nomor	Pertanyaan	Jawaban
1	Spesies yang disebut sebagai asam adalah	
2	Spesies yang disebut sebagai basa adalah	
3	Asam konjugasi	
4	Basa konjugasi	

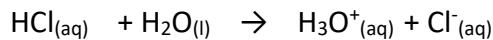
**Gunakan persamaan reaksi berikut ini untuk menjawab soal nomor 5-8**



Nomor	Pertanyaan	Jawaban
5	Spesies yang disebut sebagai asam adalah	
6	Spesies yang disebut sebagai basa adalah	
7	Asam konjugasi	
8	Basa konjugasi	

### Soal 9

Pada reaksi berikut ini identifikasi mana yang merupakan asam, basa, asam konjugasi, dan basa konjugasi



### Soal 10

Pada reaksi berikut ini identifikasi mana yang merupakan asam, basa, asam konjugasi, dan basa konjugasi



Kunjungi [www.LesKimia.com](http://www.LesKimia.com) untuk melihat soal yang lainnya

**Soal 11**

Sebutkan tiga sifat asam !

---

---

---

**Soal 12**

Sebutkan tiga sifat basa !

---

---

---

**Soal 13**

Bagaimana rumus untuk mementukan pH? pOH?

---

---

**Soal 14**

Berapakah pH larutan 0.75 M asam klorida?

---

---

**Soal 15**

Berapakah pH larutan 0.001 barium hidroksida?

---

---

**Soal 16**

Tentukan pH larutan basa kuat yang memiliki konsentrasi OH- sebesar  $1 \cdot 10^{-9}$  M

---

---

Kunjungi [www.LesKimia.com](http://www.LesKimia.com) untuk melihat soal yang lainnya

### Soal 17

Berapa nilai pOH jika nilai pH nya adalah 12.05?

---

---

### Soal 18

Larutan memiliki pH 8.5 maka nilai pOH nya adalah ?

---

---

### Soal 19

Identifikasikan nilai pH larutan berikut ini selanjutnya tentukan apa dia asam, netral, atau basa !

Substance	Concentration	pH	Acid, base or neutral?
$[\text{H}_3\text{O}^+]$	$1 \times 10^{-9}$		
$[\text{H}_3\text{O}^+]$	$1 \times 10^{-6}$		
$[\text{H}_3\text{O}^+]$	$1 \times 10^{-2}$		
$[\text{H}_3\text{O}^+]$	$1 \times 10^{-11}$		
$[\text{H}_3\text{O}^+]$	$1 \times 10^{-7}$		
$[\text{H}_3\text{O}^+]$	$2.0 \times 10^{-4}$		
$[\text{H}_3\text{O}^+]$	$5.6 \times 10^{-7}$		
$[\text{H}_3\text{O}^+]$	$3.5 \times 10^{-10}$		
$[\text{H}_3\text{O}^+]$	$5.8 \times 10^{-2}$		
$[\text{H}_3\text{O}^+]$	$9.5 \times 10^{-11}$		
$[\text{OH}^-]$	$1 \times 10^{-9}$		
$[\text{OH}^-]$	$1 \times 10^{-6}$		
$[\text{OH}^-]$	$1 \times 10^{-2}$		
$[\text{OH}^-]$	$1 \times 10^{-11}$		
$[\text{OH}^-]$	$1 \times 10^{-7}$		
$[\text{OH}^-]$	$2.0 \times 10^{-4}$		
$[\text{OH}^-]$	$5.6 \times 10^{-7}$		
$[\text{OH}^-]$	$3.5 \times 10^{-10}$		
$[\text{OH}^-]$	$5.8 \times 10^{-2}$		
$[\text{OH}^-]$	$9.5 \times 10^{-11}$		

### Soal 20

Jelaskan apa yang dimaksud dengan asam kuat dan basa kuat ?

Kunjungi [www.LesKimia.com](http://www.LesKimia.com) untuk melihat soal yang lainnya