



# GANGGUAN ASAM-BASA PADA PENYAKIT RESPIRASI

Oleh :dr Diah Hermayanti, SpPK

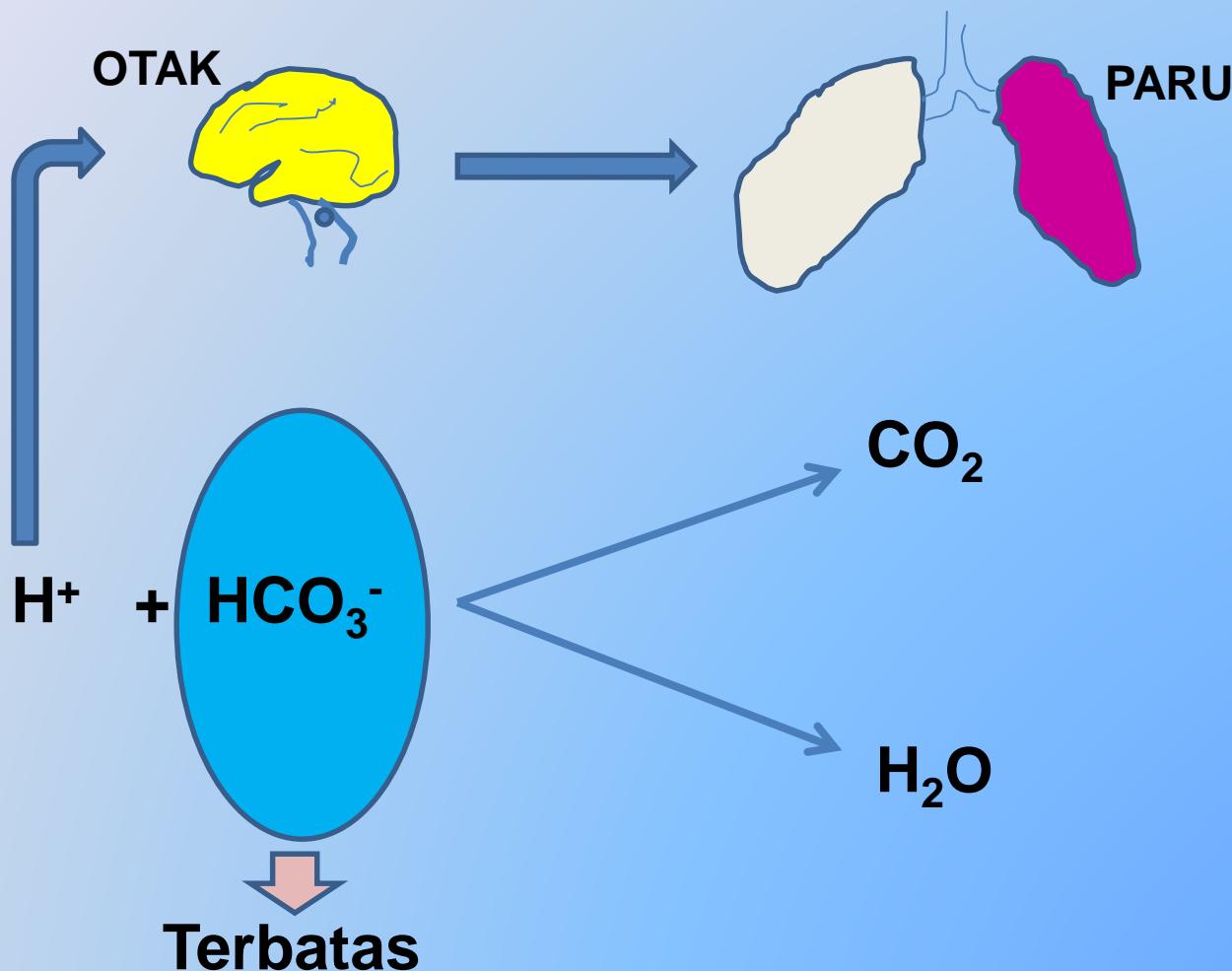
**TIU**

**mengenali dan memahami kelainan asam-basa pada penyakit dengan gangguan respirasi**

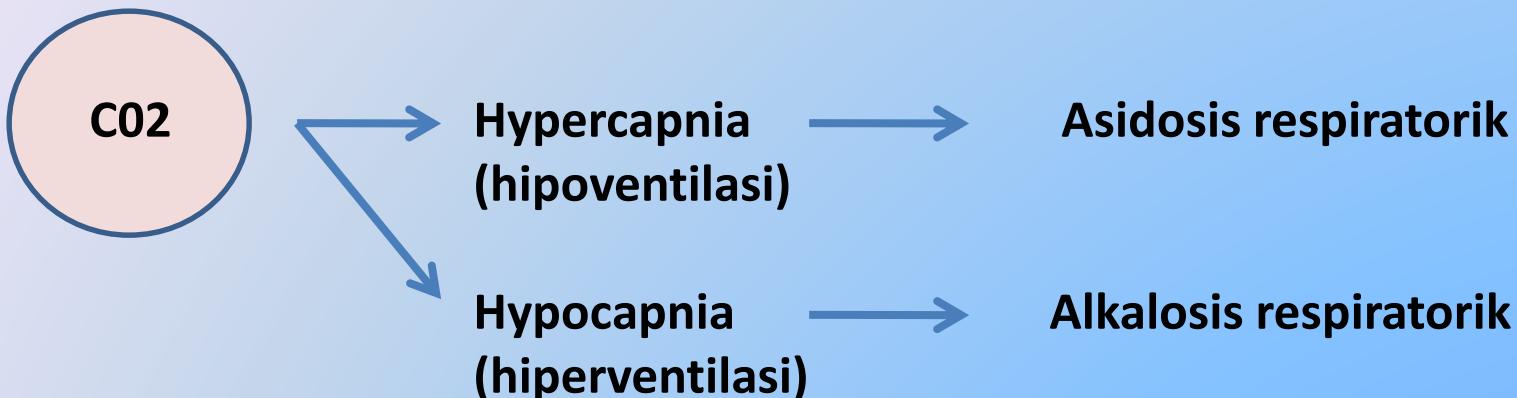
**TIK**

- 1. mengenali dan memahami gangguan Asidosis respiratorik akut dan kronik**
- 2. mengenali dan memahami gangguan Alkalosis respiratorik akut dan kronik**
- 3. mengenali dan memahami gangguan asam-basa campuran**

# RESPON RESPIRATORI



## Gangguan Ekskresi pulmonal



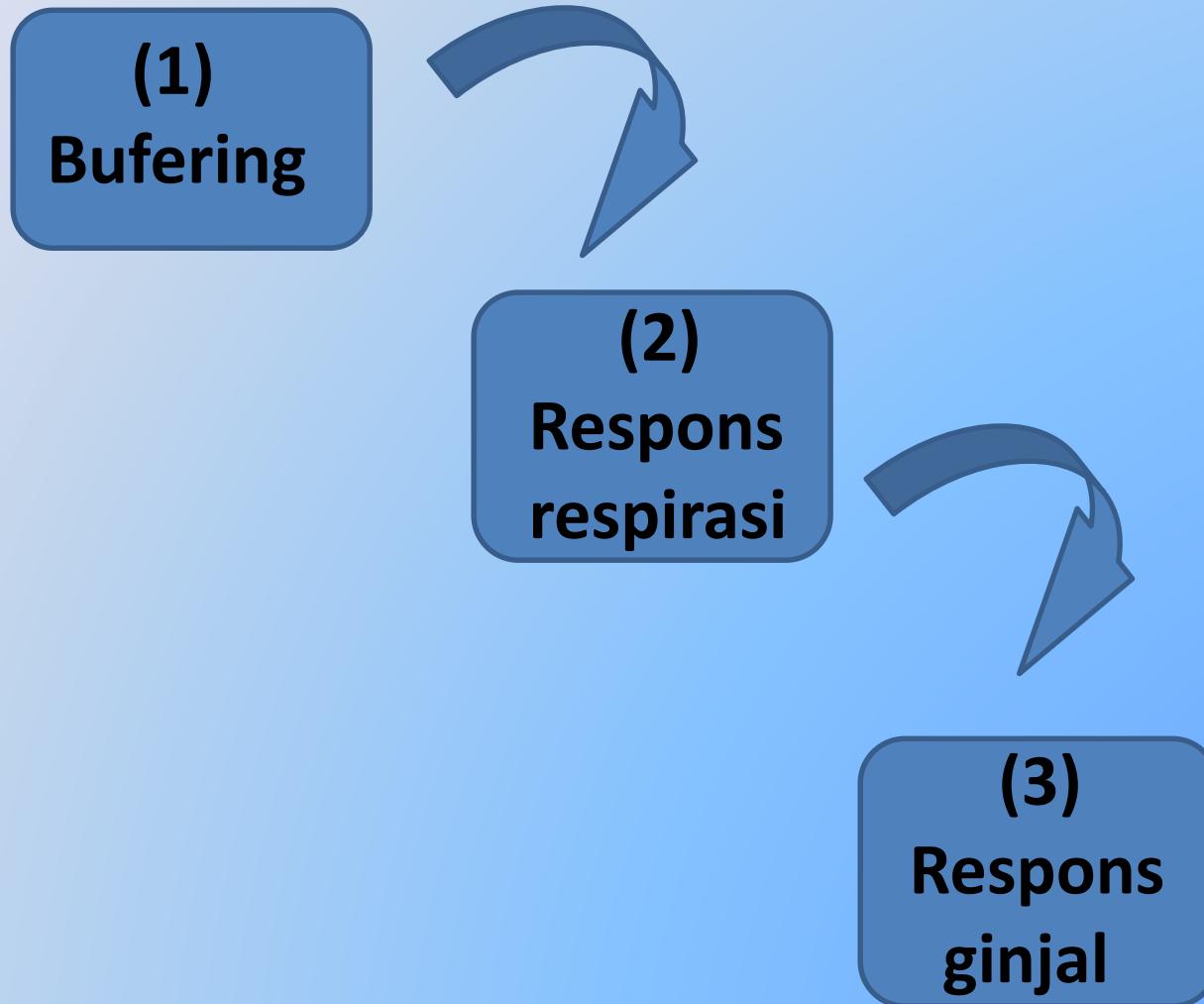
Respons akut → bufer (menit)

Respons kronik → ginjal (3-5 hari)

**NAMUN :**

Perubahan kompensasi tidak dapat menyeimbangkan asam-basa secara sempurna

# MEKANISME PENGATURAN pH



## HENDERSON-HASSELBACH

$$\text{pH} = 6,1 + \log \frac{[\text{HCO}_3^-]}{\text{H}_2\text{CO}_3}$$

atau

$$\text{pH} = 6,1 + \log \frac{[\text{HCO}_3^-]}{0,03 \text{ PCO}_2}$$

*pH tergantung*  $\frac{[\text{HCO}_3^-]}{\text{PCO}_2}$

## TABEL RINGKASAN PERUBAHAN PARAMETER GANGGUAN ASAM BASA

	RESPIRATORIK	METABOLIK
<b>ASIDOSIS</b> <b>PH ↓</b>	<u>[HCO3-]</u> ↑ PCO2 	<u>[HCO3-]</u> PCO2 ↓ 
<b>ALKALOSIS</b> <b>PH ↑</b>	<u>[HCO3-]</u> ↓ PCO2 	<u>[HCO3-]</u> PCO2 ↑ 

# LAPORAN HASIL BGA

PARAMETER	HASIL	NORMAL
pH		7,38 – 7,42
PCO <sub>2</sub>		38 – 42 mmHg
PO <sub>2</sub>		85 – 100 mmHg
HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>		22 – 26 mEq/L
BE		± 2 – 3 mEq/L
Sa-O <sub>2</sub> (saturasi O <sub>2</sub> )		95 – 97,5 %

## **INTERPRETASI BGA**

- Evaluasi pH : asidosis / alkalosis / normal**
- tentukan kelainan primernya :**
  - kelainan metabolik :**
    - \* asidosis :**
      - peningkatan anion gap
      - anion gap normal
    - \* alkalosis**
  - kelainan respiratorik :**
    - \* asidosis**
    - \* alkalosis**
- kompensasi**
- kelainan simple atau kombinasi (mixed)**

# **DASAR DIAGNOSA**

## **Kelainan Asam-basa**

- ❖ Gambaran klinis
- ❖ Gas darah : pH,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{PCO}_2$
- ❖ Elektrolit plasma :  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{HCO}_3^-$   
anion gap  
Base excess

# **DASAR DIAGNOSA**

## **Kelainan Asam-basa**

- ❖ Gambaran klinis
- ❖ Gas darah : pH,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{PCO}_2$
- ❖ Elektrolit plasma :  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{HCO}_3^-$   
anion gap  
Base excess

# **ASIDOSIS RESPIRATORI**

# ASIDOSIS RESPIRATORI

Ventilasi alveoli pulmoner <<<  
(hipoventilasi)



PCO<sub>2</sub> arteri >>>  
(hiperkapneu)



Penurunan rasio HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> / PCO<sub>2</sub>



pH ↓

# TIPE ASIDOSIS RESPIRATORIK

## 1. AKUT

$\text{PCO}_2 >$  Batas atas normal ( $> 6,3 \text{ kPa}$  , atau  $47 \text{ mmHg}$  &  
 $\text{pH} < 7,35$ )

## 2. KRONIK

$\text{PCO}_2 >$  Batas atas normal , dg  
 $\text{pH normal (7,35 – 7,45)},$

atau

**mendekati normal** akibat kompensasi ginjal dan peningkatan  
serum bikarbonat ( $\text{HCO}_3^- > 30 \text{ mmHg}$ )

## ASIDOSIS RESPIRATORI AKUT

Terjadi pada kegagalan ventilasi yg cepat & hebat

Ex :

- depresi pusat respiratori  
(penyakit serebral, obat)
- ketidakmampuan ventilasi yg adekuat  
(penyakit neuromuskuler :  
myestenia gravis, amyotrophyc lateral  
sclerosis, GBS, muscular dystrophy)
- obstruksi tkait dg asthma atau  
eksaserbasi chronic obstructive pulmonary  
disease (COPD)

# **ASIDOSIS RESPIRATORI KRONIK**

**Sering kali sekunder akibat penyakit yg lain :**

- **COPD**
- **Obesity hypoventilation syndrome**
- **Neuromuscular disorders : amyotrophic lateral sclerosis**
- **Interstitial fibrosis**
- **Deformitas thorax**

**Note :**

**Penyakit paru yg primer menyebabkan kelainan pada Pertukaran gas alveolar,**



**Biasanya tidak menyebabkan hipoventilasi, ttp cenderung menstimulasi ventilasi & hypocapnia sbg akibat adanya hipoksia**



**Hypercapnia hanya terjadi pada kasus yg berat, atau Bila terjadi kelelahan otot respirasi**

# **RESPONS FISIOLOGIS**

## **MEKANISME :**

### **Tahap awal :**

**bufer seluler (menit s/d jam)  
yg meningkatkan HCO<sub>3</sub>- plasma  
(± 1 mEq/L tiap peningkatan 10 mmHg PCO<sub>2</sub>)**

### **Tahap kedua :**

**kompensasi ginjal (3-5 hari)  
peningkatan ekskresi ginjal u/ asam karbonat &  
peningkatan reabsorpsi bikarbonat**

**ALKALOSIS RESPIRATORIK**

# ALKALOSIS RESPIRATORIK

Ventilasi alveoli pulmoner >>>  
(hiperventilasi)



PCO<sub>2</sub> arteri <<<<  
(hypocapnia)



Peningkatan rasio HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> / PCO<sub>2</sub>



pH ↑

## **TIPE ALKALOSIS RESPIRATORIK**

**AKUT :**

**penurunan PCO<sub>2</sub> yg cepat & hebat akibat  
hiperventilasi**

**KRONIK :**

**penurunan 5 mM bikarbonat setiap  
penurunan 10 mM PCO<sub>2</sub>  
(kompensasi metabolik)**

## **PENYEBAB HIPERVENTILASI ALVEOLAR :**

- **Anxetas, histeria,& stres**
- **berada di tempat yg tinggi  
(tekanan oksigen atmosfir rendah,  
menstimulasi peningkatan ventilasi)**
- **pireksia saat demam, menstimulasi pusat respirasi di otak**
- **obat : doxapram & aspirin dosis tinggi**
- **CNS : stroke, subarachnoid haemorrhage, meningitis**
- **hipoksia karena penyakit paru (pneumonia)**
- **Kafein (overdosis), dll**

## **GEJALA ALKALOSIS RESPIRATORIK**

**Gejala berkaitan dg :**

- ❖ Penurunan kadar CO<sub>2</sub> darah, termasuk Paraesthesia perifer
- ❖ Tetani & fainting  
karena gangguan keseimbangan ion  
kalsium  
(hipokalsium)

## **MEMBEDAKAN AKUT / KRONIK PADA GANGGUAN RESPIRATORIK**

### **□ Asidosis respiratorik**

- akut :  $\text{pH} \downarrow \geq 0,08 \times (\text{PCO}_2 - 40) / 10$
- kronik :  $\text{pH} \downarrow \leq 0,03 \times (\text{PCO}_2 - 40) / 10$

### **□ Alkalosis respiratorioik**

- akut :  $\text{pH} \uparrow \geq 0,08 \times (40 - \text{PCO}_2) / 10$
- kronik :  $\text{pH} \uparrow \leq 0,03 \times (40 - \text{PCO}_2) / 10$

## **GANGGUAN ASAM-BASA CAMPURAN (MIXED)**

**TIPE :**

- ✓ Mixed respiratory acidosis & metabolic acidosis
- ✓ Mixed respiratory alkalosis & metabolic alkalosis
- ✓ Mixed metabolic acidosis & respiratory alkalosis
- ✓ Mixed metabolic alkalosis & respiratory asidosis

**Gangguan keseimbangan asam-basa campuran  
Terjadi bila lebih dari satu gangguan asam-basa  
primer**



**Sering pada pasien dg penyakit yg KRITIS**

## **CURIGA terjadi bila :**

- respons kompensasi yg diharapkan tidak terjadi
- terjadi kompensasi, ttp tidak adekuat /ekstrem
- bila PCO2 & HCO3- abnormal dg arah yg berlawanan  
(satu meningkat, yg lain menurun)
- PH normal ttp PCO2 & HCO3- tidak normal
- pada anion gap metabolic acidosis, bila perubahan kadar bikarbonat tidak seimbang dg perubahan anion gap

**( pada gangg asam basa sederhana, respons kompensasi Tidak pernah mengembalikan PH menjadi normal)**



**SEMOGA BERMANFAAT**