

REGULATION DE L'EQUILIBRE ACIDO-BASIQUE

TROUBLE		EXEMPLES DE CAUSES POSSIBLES	1 ^{er} TEMPS	2 ^{eme} TEMPS: COMPENSATION
RESPIRATOIRE PUR	HYPERVENTILATION	<ul style="list-style-type: none"> -Psychogène : émotion -Organique : encéphalopathies -Iatrogène: ventilation assistée -Hypoxémie : séjour en altitude, fibrose pulmonaire... -Hypoxie cellulaire: anémie, diminution du débit cardiaque... 	<p>-pCO₂ : ↓ -CO₃H⁻ : ↓ -H⁺ : ↓ -pH : ↑</p> $\log \frac{CO_3H^-}{0,03 \cdot pCO_2} \downarrow$ <p>ALCALOSE RESPIRATOIRE NON COMPENSEE</p>	<p>REINALE : -élimination H⁺ : ↓ -réabsorption CO₃H⁻ : ↓ -H⁺ plasmatique : ↑ -pH : ↓</p> $\log \frac{CO_3H^-}{0,03 \cdot pCO_2} \downarrow$ <p>ALCALOSE RESPIRATOIRE COMPENSEE (partiel/total)</p>
	HYPOVENTILATION	<ul style="list-style-type: none"> - atteinte neurologique : centres resp. ou périphériques (moelle cervicale, atteinte infectieuse des nerfs moteurs...) -déficience muscle resp -obstruction voies resp. (obstacle, bronchoconstriction...). 	<p>-pCO₂ : ↑ -CO₃H⁻ : ↑ -H⁺ : ↑ -pH : ↓</p> $\log \frac{CO_3H^-}{0,03 \cdot pCO_2} \uparrow$ <p>ACIDOSE RESPIRATOIRE NON COMPENSEE</p>	<p>REINALE : -élimination H⁺ : ↑ -réabsorption CO₃H⁻ : ↑ -H⁺ plasmatique : ↓ -pH : ↑</p> $\log \frac{CO_3H^-}{0,03 \cdot pCO_2} \uparrow$ <p>ACIDOSE RESPIRATOIRE COMPENSEE (partiel/total)</p>
METABOLIQUE PUR	↑ ACIDES / ↓ BASES	<ul style="list-style-type: none"> -Excès de production : diabète, jeune Excès d'apport : intoxication aspirine par exemple... -Excès d'élimination des CO₃H⁻: fuite digestive (diarrhée abondante), blocage de la réabsorption - Défaut de métabolisation: acidose lactique... 	<p>-pCO₂ : cst -CO₃H⁻ : ↓ -H⁺ : ↑ -pH : ↓</p> $\log \frac{CO_3H^-}{0,03 \cdot pCO_2} \downarrow$ <p>ACIDOSE METABOLIQUE NON COMPENSEE</p>	<p>PULMONAIRE : HYPERVENTILATION -pCO₂ : ↓ -H⁺ : ↓ -CO₃H⁻ : ↓ -pH : ↑</p> $\log \frac{CO_3H^-}{0,03 \cdot pCO_2} \downarrow$ <p>ACIDOSE METABOLIQUE COMPENSEE (partiel/total)</p>
	↓ ACIDES / ↑ BASES	<ul style="list-style-type: none"> -Excès d'élimination H⁺ (vomissement) - Apport trop important de Bicarbonate (perfusion excessive de sérum bicarbonaté) 	<p>-pCO₂ : cst -CO₃H⁻ : ↑ -H⁺ : ↓ -pH : ↑</p> $\log \frac{CO_3H^-}{0,03 \cdot pCO_2} \uparrow$ <p>ALCALOSE METABOLIQUE NON COMPENSEE</p>	<p>PULMONAIRE : HYPOVENTILATION -pCO₂ : ↑ -H⁺ : ↑ -CO₃H⁻ : ↑ -pH : ↓</p> $\log \frac{CO_3H^-}{0,03 \cdot pCO_2} \uparrow$ <p>ALCALOSE METABOLIQUE COMPENSEE (partiel/total)</p>

REGULATION DE L'EQUILIBRE ACIDO-BASIQUE

