

ACTIVIDAD 3

ESTADO ÁCIDO-BASE

Nombre y apellidos

1. Explique los siguientes casos clínicos:

1.1 Jesús tiene 32 años e ingresa en Urgencias después de ingerir una sobredosis de un medicamento antidepresivo tricíclico. El paciente está consciente y respira a una frecuencia de 5 a 6 respiraciones/min. El resultado de su gasometría es el siguiente:

pH: 7,24 ; PaCO₂: 65 mmHg ; HCO₃: 25 mEq/l ; Ex. Bases: -1.

Interpretación de la gasometria:

Grado de compensación:

1.2 María tiene 32 años y acude a Urgencias por sensación brusca de falta de aire y dolor en costado derecho. La paciente dice que empezó a tomar la píldora anticonceptiva hace tres semanas y que ha seguido fumando un paquete de cigarrillos al día. Los signos vitales son: PA: 160/80 mmHg; pulso: 110/min. y frecuencia respiratoria: 44/min. El médico ordena realizar una gasometría cuyos datos son:

pH: 7,50 ; PaCO₂: 29 mmHg ; HCO₃: 34 mEq/l ; Ex. Bases: +6.

Interpretación de la gasometria:

Grado de compensación:

1.3 Blanca tiene una diabetes tipo 1. Los últimos cuatro días ha tenido gripe y no ha comido ni se ha administrado insulina. Al valorarla observa que está confusa y letárgica con una respiración rápida y que su aliento huele a fruta. Los resultados de la gasometría son:

pH: 7,15 ; PaCO₂: 30 mmHg ; HCO₃: 10 mEq/l ; Ex. Bases: -5.

Interpretación de la gasometria:

Grado de compensación:

2. Diseñe un ejemplo con datos gasométricos que correspondan con la siguiente interpretación:

2.1 Acidosis metabólica no compensada.

pH : ; PaCO₂: mmHg ; HCO₃: mEq/l.

2.2 Alcalosis respiratoria compensada.

pH : ; PaCO₂: mmHg ; HCO₃: mEq/l.

2.3 Acidosis respiratoria parcialmente compensada.

pH : ; PaCO₂: mmHg ; HCO₃: mEq/l.

2.4 Alcalosis metabólica compensada.

pH : ; PaCO₂: mmHg ; HCO₃: mEq/l.

2.5 Alcalosis respiratoria no compensada

pH : ; PaCO₂: mmHg ; HCO₃: mEq/l.

2.6 Alcalosis metabólica parcialmente compensada

pH : ; PaCO₂: mmHg ; HCO₃: mEq/l.