Alcalose & Acidose Sanguínea

**Aluno:** Anderson Luis Oliveira Santos

**Nº:** 02

**Turma:** 3210 – Informática

O sangue humano tem como uma de suas características a neutralidade, visto que seu pH se encontra na faixa entre 7,35 e 7,45. Isso se dá por conta do equilíbrio entre as substâncias HCO3 (Bicarbonato) e H2CO3 (Ácido carbônico) presentes nele. Uma vez alterado este equilíbrio, isto pode acabar ocasionando alterações metabólicas no corpo do indivíduo, consequentemente causando danos ao seu organismo e até mesmo a morte. São os casos da **Alcalose** e da **Acidose**.

A **alcalose** ocorre quando a quantidade de HCO3 aumenta consideravelmente em relação ao H2CO3. Causada geralmente por conta de uma respiração mais acelerada, acaba por diminuir a quantidade de CO2 no organismo, o que acarreta no deslocamento do equilíbrio químico, diminuindo assim a quantidade de H+ e, consequentemente, aumentando o pH do sangue. Uso de drogas, exercícios físicos em excesso, overdose de aspirina, cirrose e doenças pulmonares são os principais fatores causadores da alcalose. Respiração ofegante, entorpecimento, rigidez muscular e convulsões são os principais sintomas ocasionados por essa doença.

Por outro lado, a **acidose** acontece a partir do desequilíbrio químico causado pela quantidade maior de H2CO3 em relação a de HCO3, causando aumento da concentração de CO2 no organismo do indivíduo (fato ocasionado pela respiração reduzida, “acumulando” CO2) e, assim, diminuindo o pH. A ingestão de drogas, inalação de fumaça, bronquite, alterações no sistema nervoso central, obstrução das vias aéreas e lesão no sistema respiratórios podem levar à acidose respiratória, onde seus principais sintomas são falta de ar, diminuição ou omissão da respiração e desorientação.

Referências Webgráficas

* <https://mundoeducacao.uol.com.br/quimica/alcalose-acidose-no-organismo-humano.htm>
* <https://brasilescola.uol.com.br/quimica/alcalose-acidose.htm>