

**Continue**



























Um etilômetro validado pelo órgão brasileiro INMETRO O etilômetro ou alcoolímetro, também conhecido pelos nomes populares bafômetro (português brasileiro) ou balão (português europeu), é o aparelho que mede a concentração de álcool etílico na corrente sanguínea de uma pessoa mediante análise do ar pulmonar profundo. Sua principal aplicação é identificar condutores de veículos que estejam sob efeito de bebidas alcoólicas[1][2]. Uma mulher fazendo teste de alcoolemia. O motociclista deve soprar um tubo (ou bocal) conectado ao etilômetro que conduzirá o ar de seus pulmões para um analisador contendo uma solução ácida de dicromato de potássio. O princípio de detecção do grau alcoólico no corpo humano está fundamentado na avaliação das mudanças das características elétricas de um sensor sob os efeitos provocados pelos resíduos do álcool etílico no hálito do indivíduo. O sensor é um elemento formado por um material cuja condutividade elétrica é influenciada pelas substâncias químicas do ambiente que se aderem à sua superfície. Sua condutividade elétrica diminui quando a substância é o oxigênio aumenta quando se trata de álcool. Entre as composições preferidas para formar o sensor destacam-se aquelas que utilizam polímeros condutores ou filmes de óxidos cerâmicos, como óxido de estanho ( $\text{SnO}_2$ ), depositados sobre um substrato isolante. A correspondência entre a concentração de álcool no ambiente, medida em partes por milhão (ppm), e o efeito da umidade relativa, regime de escovação de etc., são rigorosamente avaliados. A concentração de álcool no hálito das pessoas é estabelecida através de testes que utilizam moléculas, Pesquisas indicam que o índice de reação de 3% a 8% na correlação entre o álcool no ar exalado e a concentração de álcool no sangue. O álcool é considerado crime. O etanol é convertido em  $\text{CH}_3\text{COH} + \text{H}_2\text{O}$ . (3)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{C}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$  (4)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{Cr}_2\text{O}_7 + 8\text{H}_2\text{O} \rightarrow 3\text{Cr}_2(\text{OH})_3 + 2\text{CO}_2 + 2\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}_2\text{O}$  (5)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (6)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (7)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{Cr}_2\text{O}_7 + 8\text{H}_2\text{O} \rightarrow 3\text{Cr}_2(\text{OH})_3 + 2\text{CO}_2 + 2\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}_2\text{O}$  (8)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (9)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (10)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (11)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (12)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (13)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (14)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (15)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (16)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (17)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (18)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (19)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (20)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (21)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (22)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (23)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (24)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (25)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (26)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (27)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (28)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (29)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (30)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (31)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (32)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (33)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (34)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (35)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (36)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (37)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (38)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (39)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (40)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (41)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (42)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (43)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (44)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (45)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (46)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (47)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (48)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (49)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (50)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (51)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (52)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (53)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (54)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (55)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (56)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (57)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (58)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (59)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (60)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (61)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (62)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (63)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (64)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (65)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (66)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (67)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (68)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (69)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (70)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (71)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (72)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (73)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (74)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (75)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (76)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (77)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (78)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (79)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (80)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (81)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (82)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (83)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (84)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (85)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (86)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (87)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (88)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (89)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (90)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (91)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (92)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (93)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (94)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (95)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (96)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (97)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (98)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (99)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (100)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (101)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (102)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (103)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (104)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (105)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (106)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (107)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (108)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (109)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (110)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (111)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (112)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (113)  $\text{CH}_3\text{COH} + 2\text{K}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  (114)  $\text{CH}_3\$