

Solution hydro-alcoolique

- la https://fr.wikipedia.org/wiki/Solution_hydro-alcoolique|solution hydro-alcollique (dit SHA)
- [http://www.who.int/gpsc/5may/tools/system_change/guide_production_locale_produit_hydro_alcoholique.pdf|protocole de fabrication de la solution par l'OMS](http://www.who.int/gpsc/5may/tools/system_change/guide_production_locale_produit_hydro_alcoolique.pdf|protocole de fabrication de la solution par l'OMS)

	10 L	1 L	1 L
Alcool (éthanol à 96 %)*	8,333 L	0,833 L	
Eau oxygénée (peroxyde d'hydrogène à 3 %)	0,417 L	0,042 L	
Glycérine (glycérol à 98 %)	0,145 L	0,014 L	
Eau (distillée, ou bouillie et refroidie)	q.s.p.	q.s.p.	

* On peut y substituer de l'isopropanol à 99,8 % (7,515 L pour une solution de 10 L).

- La question posée directement au Prof. D. Pittet (l'inventeur de la SHA) de savoir le concentration minimale d'éthanol : “ Il convient de prévoir une solution hydro-alcoolique avec une concentration minimale de 60% d'alcool, idéalement 75% à 80% ”

From:
<http://autono-medic.ouvaton.org/> - **Autono-Medic**



Permanent link:
<http://autono-medic.ouvaton.org/doku.php?id=fr:theme:prevention:sha&rev=1588624248>

Last update: **2020/05/04 22:30**