

Chapitre 1 : Corps purs et mélanges au quotidien.
Se tester pour vérifier.

Pour chaque question, indique la (ou les) bonne (s) réponse (s)	A	B	C
1. Un corps pur est constitué :	de plusieurs espèces chimiques	d'une seule espèce chimique	d'une seule particule
2. Un mélange dont on distingue des constituants à l'œil nu est appelé :	hétérogène	homogène	miscible
3. Lorsqu'on mélange un sirop avec de l'eau :	le mélange est homogène	le mélange est hétérogène	Les deux liquides sont miscibles
4. On pèse un corps. Si la masse pesée est multipliée par deux, le volume du corps :	est multiplié par deux	est divisé par deux	ne varie pas
5. La formule de la masse volumique s'écrit :	$\rho = \frac{\text{volume}}{\text{masse}}$	$\rho = \text{masse} \times \text{volume}$	$\rho = \frac{\text{masse}}{\text{volume}}$
6. L'unité usuelle de la masse volumique est :	kg.L	L/kg	kg/L
7. La composition en volume de l'air est :	20% de dioxyde de carbone et 80% de dioxygène	20% de diazote et 80% de dioxygène	20% de dioxygène et 80% de diazote