

Correction de la fiche « Gare aux mélanges ! »

- 1) L'eau de Javel a un pH autour de 10 donc c'est une solution basique.
- 2) Le vinaigre blanc a un pH autour de 3 donc c'est une solution acide.
- 3) Le gaz qui se forme est du dichlore car il est dit dans le texte qu'il possède une odeur très forte (dans le tableau, il est noté odeur acre).
- 4) Il s'agit d'une transformation chimique car deux espèces présentes au début (l'eau de Javel et le vinaigre) disparaissent pour former de nouvelles espèces chimiques (le dichlore et l'eau)

5)	Réactifs	→	Produits
	- Eau de Javel		- dichlore
	- Vinaigre blanc		- eau

- 6) Le bilan de la transformation chimique est :

Eau de Javel + vinaigre blanc → dichlore + eau