Attention, cette activité nécessite d'avoir à disposition un ordinateur ou une tablette et une connexion à Internet.
 → Lire les consignes en fin d'énoncé

Méthode 1 : LA DISSOLUTION

⇒ **Schématiser** (et non dessiner) et **légender** dans le cadre ci-dessous le matériel et la verrerie nécessaires à la préparation d'une solution par dissolution d'un solide.

⇒ Rédiger ci-dessous les **principales étapes du protocole** de la dissolution. Ce **protocole** doit être **général** pour toute dissolution. De plus, bien distinguer les étapes du protocole des commentaires/précautions à prendre en compte lors de la réalisation. Les commentaires peuvent notamment préciser comment choisir le volume de la verrerie à utiliser par exemple.

Étapes	Commentaires/précautions
① Peser à l'aide d'une balance la masse m (à préciser) de solide à dissoudre.	Pour s'affranchir de la masse de la coupelle, poser la coupelle sur la balance et faire la « tare » pour que la balance affiche « 0,00 g ».

Méthode 2 : LA DILUTION

⇒ **Schématiser** et **légender** dans le cadre ci-dessous le matériel et la verrerie nécessaires à la préparation d'une solution par dilution d'une solution mère.

--

⇒ Rédiger ci-dessous les **principales étapes du protocole** de la dilution. Ne pas hésiter à rajouter des commentaires ou des précautions à prendre en compte lors de la réalisation.

Étapes	Commentaires/précautions
① Verser de la solution mère dans un bécher.	On ne prélève jamais la solution mère dans le flacon ou la bouteille de départ.

Consignes

À partir des ressources mentionnées ci-dessous, vous devez trier les informations et en extraire celles qui sont utiles pour schématiser le matériel nécessaire et pour décrire un protocole général pour chaque méthode de préparation de solutions aqueuses.

Cette fiche complétée servira de fiche méthode.

Diaporama et vidéos à consulter :

- *Diaporama : Les solutions aqueuses*
- *Vidéo n°1 : Dissolution*
- *Vidéo n°2 : Réalisation d'une dissolution*
- *Vidéo n°3 : Dilution*
- *Vidéo n°4 : Réalisation d'une dilution*