

**Dräger**safety



## Évacuation, sauvetage

- **Oxy K 30 H** 30 minute d'autonomie, appareil d'évacuation avec cagoule afin de quitter les zones contaminées par des produits, toxiques, la fumée ou bien en déficience en oxygène.
- **Applications (temps de sauvetage > 15 min.)**  
tunnel, train, pompier, marine, transport (produit dangereux), pétrochimie, plateforme de forage, etc.



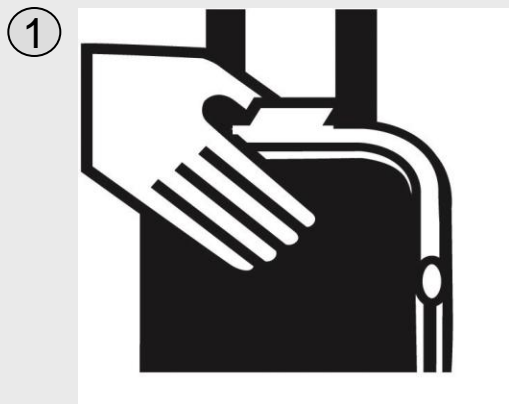
### 3. Oxy K 30 HS / HW - Caractéristiques et avantages

- ☺ Protection de la tête, du visage, des yeux contre les fumées, les gazes toxiques et la chaleur
- ☺ Facile à mettre en place et respiration naturelle
- ☺ Communication verbale possible
- ☺ Adapté au porteur de lunette
- ☺ Production d'oxygène immédiate grâce à un starter
- ☺ 10 ans sans maintenance pour les unités stockées
- ☺ Indicateur de disponibilité visible de l'extérieur (pastille)
- ☺ Marquage CE
- ☺ Adapté à des températures jusqu'à T4
- ☺ Mise en œuvre très rapide avec la fixation au mur

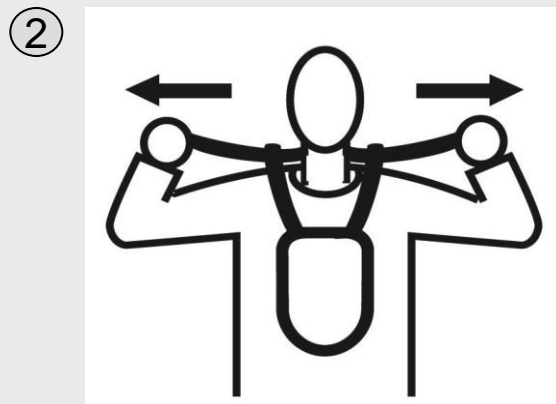
## 4. Oxy K 30 HS / HW - Données techniques

	Oxy K 30 HS	Oxy K 30 HW
• Autonomie selon DIN 58639 (35 L/min)	30 min	30 min
• Autonomie (10 L/min)	120 min	120 min
• Résistance inspiratoire et expiratoire (35 L/min)	5,0 hPa	5,0 hPa
• Température d'inhalation (35 L/min)	max. 55 °C	max. 55°C
• Volume du sac respiratoire	6 L	6 L
• Poids		
- scellé	approx. 2,8 kg	approx. 3,5 kg
- en cours d'utilisation	approx. 2,2 kg	approx. 2,5 kg
• Dimensions (mm)	210x260x105	227x265x118

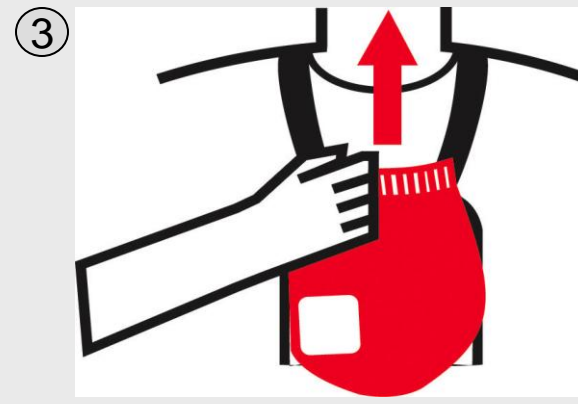
## 5. OXY K 30 HS - Procédure de mise en oeuvre



① Ouvrir le boîtier en cassant le scellé



② Tirer sur les sangles pour ajustement



③ Soulever la cagoule (déclenchement du starter)

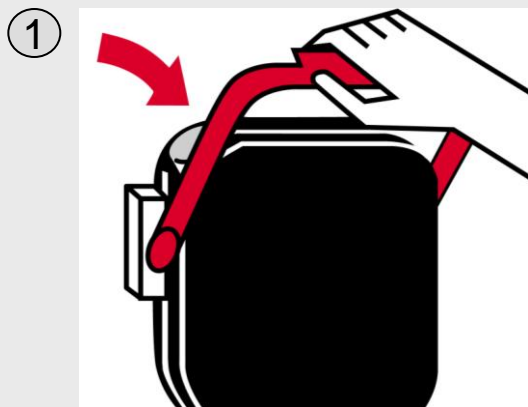


④ Mettre la cagoule



⑤ Positionner le demi masque intérieur

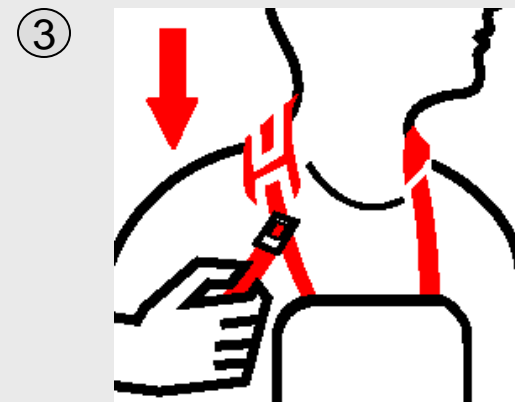
## 6. OXY K 30 HW - Procédure de mise en oeuvre



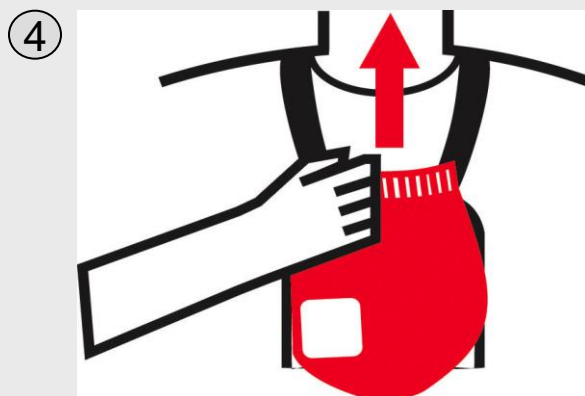
Ouvrir le boîtier en cassant le scellé



Tirer l'unité vers le haut



Tirer sur les sangles pour ajustement



Soulever la cagoule (déclenchement du starter)



Mettre la cagoule



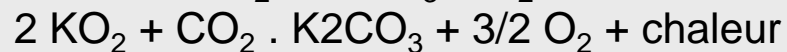
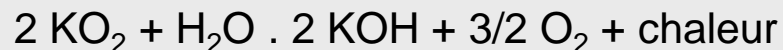
Positionner le demi masque intérieur

## 7. Réaction chimique du KO<sub>2</sub>

L'oxygène nécessaire à notre consommation est produite par une substance chimique solide : le dioxyde de potassium (KO<sub>2</sub>) réagit avec le dioxyde de carbone (CO<sub>2</sub>) et la vapeur d'eau (H<sub>2</sub>O) contenus dans l'air expiré.

Ces deux composants de l'air expiré sont absorbés par le KO<sub>2</sub> qui génère de l'oxygène chimique

Une simplification des réactions est:



KO<sub>2</sub> est à la fois un producteur d'O<sub>2</sub> et un absorbeur de CO<sub>2</sub>. En alternant inspiration et expiration, l'air respiré passe dans le sac respiratoire par la cartouche de KO<sub>2</sub> vers l'échangeur de chaleur et retour. Une soupape contrôle le volume d'air dans le sac.