



**Conseil économique
et social**

Distr.
GÉNÉRALE

ECE/TRANS/WP.15/AC.2/2009/23
4 juin 2009

Original: FRANÇAIS

COMMISSION ÉCONOMIQUE POUR L'EUROPE

COMITÉ DES TRANSPORTS INTÉRIEURS

Groupe de travail des transports de marchandises dangereuses

Réunion commune d'experts sur le Règlement annexé
à l'Accord européen relatif au transport international
des marchandises dangereuses par voies
de navigation intérieures (ADN)
(Comité de sécurité de l'ADN)

Quinzième session
Genève, 24-28 août 2009
Point 5 de l'ordre du jour provisoire

CATALOGUE DE QUESTIONS

Gaz – connaissances en physique et en chimie et mesures en cas d'urgence

Communication de la Commission Centrale pour la Navigation du Rhin (CCNR)¹

1. À sa quatorzième session, le Comité de Sécurité de l'ADN, rappelant qu'en vertu du 8.2.2.7.2.3 du Règlement annexé à l'ADN le Comité d'administration de l'ADN doit établir un catalogue de questions pour les examens ADN, a décidé que la question devrait être portée à l'ordre du jour des prochaines sessions afin que les listes de questions puissent être traduites et adoptés progressivement (ECE/TRANS/WP.15/AC.2/30, par. 38 et 40).

¹ Diffusée en langue allemande par la Commission centrale pour la navigation du Rhin (CCNR) sous la cote CCNR/ZKR/ADN/WP.15/AC.2/2009/23.

2. Le présent document contient les listes de questions proposées par la CCNR en ce qui concerne les connaissances en physique et en chimie et mesures d'urgence pour l'examen gaz:

- Objectif d'examen 1.1: Loi des gaz parfaits, Boyle – Gay Lussac
- Objectif d'examen 1.2: Loi des gaz parfaits, lois fondamentales
- Objectif d'examen 1.1: Dommages corporels – Gaz liquéfiés sur la peau
- Objectif d'examen 1.2: Dommages corporels – Respiration de gaz
- Objectif d'examen 1.3: Dommages corporels – Secours généralités
- Objectif d'examen 2.1: Irrégularité en liaison avec la cargaison – Fuite à un raccord
- Objectif d'examen 2.2: Irrégularité en liaison avec la cargaison – Incendie dans la salle des machines
- Objectif d'examen 2.3: Irrégularité en liaison avec la cargaison – Dangers aux alentours du bateau
- Objectif d'examen 2.4: Irrégularité en liaison avec la cargaison – Surremplissage
- Objectif d'examen 2.5: Irrégularité en liaison avec la cargaison – Polymérisation

Gaz - connaissances en physique et en chimie
Objectif d'examen 1.1: Loi des gaz parfaits, Boyle – Gay Lussac

Numéro	Source	Bonne réponse
G 1101	Loi Boyle-Mariotte: $P.V = \text{constante}$ Une certaine quantité d'azote sous une pression absolue de 100 kPa occupe un volume de 60 m ³ . À température constante de 10 °C l'azote est comprimé à une pression de 5 bars absolus. Quel est alors le volume? A 1 m ³ B 11 m ³ C 12 m ³ D 20 m ³	C
G 1102	Loi Boyle-Mariotte: $P.V = \text{constante}$ De la vapeur de propane se trouve dans une citerne à cargaison de 250m ³ à température ambiante et sous une pression de 4 bars absolus. Par un trou dans une tuyauterie il se dégage tant de propane que la citerne à cargaison se retrouve à la pression atmosphérique. Quel est le volume du nuage de propane s'il ne se mélange pas avec l'air? A 250 m ³ B 500 m ³ C 750 m ³ D 1000 m ³	C
G 1103	Loi Boyle-Mariotte: $P.V = \text{constante}$ Une quantité déterminée d'azote a un volume de 50m ³ à une surpression de 0,6 bar. L'azote est comprimé à un volume de 20m ³ . La température reste constante. Quelle est alors la pression de l'azote? A 1,5 bar (bar absolu) B 3,0 bar (bar absolu) C 4,0 bar (bar absolu) D 5,0 bar (bar absolu)	B
G 1104	Loi Boyle-Mariotte: $P.V = \text{constante}$ Dans une citerne à cargaison de 250m ³ il y a de l'azote. Le manomètre indique une pression de 1,2 bar. Quelle quantité d'azote est nécessaire pour porter la pression de cette citerne à cargaison à 3 bars? A 450 m ³ B 700 m ³ C 950 m ³ D 1200 m ³	A
G 1105	Loi Boyle-Mariotte: $P.V = \text{constante}$ Une quantité d'azote occupe un volume de 50 m ³ à une pression absolue de 3,2 bars absolus. A température constante le volume est réduit à 10m ³ . Quelle est alors la pression de l'azote? A 11 bar (bar absolu). B 16 bar (bar absolu). C 20 bar (bar absolu). D 21 bar (bar absolu).	B

Gaz - connaissances en physique et en chimie
Objectif d'examen 1.1: Loi des gaz parfaits, Boyle – Gay Lussac

Numéro	Source	Bonne réponse
G 1106	Loi de Gay-Lussac: $P / T = \text{constante}$ Dans une citerne à cargaison fermée se trouve de la vapeur de propane à une pression absolue de 1,2 bar (bar absolu) à une température de +10 °C. Le volume de la citerne à cargaison restant constant, la température est augmentée jusqu'à ce que la pression absolue atteigne 1,4 bar (bar absolu). Quelle est alors la température du gaz? A 12 °C. B 20 °C. C 57 °C. D 293 °C.	C
G 1107	Loi de Gay-Lussac: $P / T = \text{constante}$ Une citerne à cargaison contient du gaz propane à une pression absolue de 5,0 bars (bar absolu) et une température de +40 °C. Le gaz propane se refroidit à +10 °C. Quelle est alors la pression dans la citerne à cargaison? A 1,0 bar (bar absolu). B 1,2 bar (bar absolu). C 3,6 bar (bar absolu). D 4,5 bar (bar absolu).	D
G 1108	Loi de Gay-Lussac: $P / T = \text{constante}$ Une citerne à cargaison contient de l'azote à une pression absolue de 1,5 bar (bar absolu) à une température de -10 °C. La température de l'azote monte à +30 °C. Quelle est alors la pression? A 1,8 bar (bar absolu). B 2,9 bar (bar absolu). C 4,5 bar (bar absolu). D 7,5 bar (bar absolu).	B
G 1109	Loi de Gay-Lussac: $P / T = \text{constante}$ Dans un fût de 10 m ³ rempli d'azote règne une pression absolue de 10 bars (bar absolu) à une température de 100 °C. Le volume du fût restant constant, le fût et son contenu sont refroidis à -10 °C. Quelle est alors la pression? A 1 bar (bar absolu). B 6 bar (bar absolu). C 7 bar (bar absolu). D 8 bar (bar absolu).	C
G 1110	Loi de Gay-Lussac: $P / T = \text{constante}$ Dans une citerne à cargaison se trouve de l'azote à une température de 40 °C. La pression de 5 bars (bar absolu) doit être réduite à 4 bars (bar absolu). Jusqu'à quelle température faut-il refroidir cet azote? A -22,6 °C B -12,2 °C C +33,3 °C D +32 °C	B

Gaz - connaissances en physique et en chimie
Objectif d'examen 1.2: Loi des gaz parfaits, lois fondamentales

Numéro	Source	Bonne réponse
G 1201	Loi fondamentale des gaz: $P.V/T = \text{constante}$ La température d'un volume de gaz de 40 m^3 à une pression absolue de 1 bar (bar absolu) est portée de $20 \text{ }^\circ\text{C}$ à $50 \text{ }^\circ\text{C}$. La pression absolue monte à 2 bars (bar absolu). Quel est alors le volume? A 22 m^3 B 29 m^3 C 33 m^3 D 50 m^3	A
G 1202	Loi fondamentale des gaz: $P.V/T = \text{constante}$ Une quantité de gaz occupe un volume de 9 m^3 à une pression absolue de 1 bar (bar absolu) et une température de $10 \text{ }^\circ\text{C}$. La température est augmentée à $50 \text{ }^\circ\text{C}$ et simultanément le volume est réduit à 1 m^3 . Quelle est alors la pression? A 9,3 bar (bar absolu). B 10,3 bar (bar absolu). C 11,3 bar (bar absolu). D 20,5 bar (bar absolu).	B
G 1203	Loi fondamentale des gaz: $P.V/T = \text{constante}$ Une quantité de gaz occupe un volume de 40 m^3 à une température de $50 \text{ }^\circ\text{C}$ et une pression absolue de 2 bars (bar absolu). La température ayant été réduite à $10 \text{ }^\circ\text{C}$, le gaz a été sous une pression absolue de 1 bar (bar absolu). Quel est alors le volume? A 12 m^3 B 16 m^3 C 52 m^3 D 70 m^3	D
G 1204	Loi fondamentale des gaz: $P.V/T = \text{constante}$ Une quantité de gaz occupe un volume de 20 m^3 à une température de $50 \text{ }^\circ\text{C}$ et une pression absolue de 2 bars (bar absolu). La température du gaz est réduite à $20 \text{ }^\circ\text{C}$ et le volume est agrandi à 40 m^3 . Quel est alors la pression du gaz? A 0,4 bar (bar absolu). B 0,6 bar (bar absolu). C 0,9 bar (bar absolu). D 1,4 bar (bar absolu).	C
G 1205	Loi fondamentale des gaz: $P.V/T = \text{constante}$ Une quantité de gaz occupe un volume de 10 m^3 à une température de $3,0 \text{ }^\circ\text{C}$ et une pression absolue de 1,0 bar (bar absolu). À quelle température doit être porté le gaz pour qu'à une pression absolue de 1,1bar (bar absolu) il occupe un volume de 11 m^3 ? A $3,5 \text{ }^\circ\text{C}$ B $3,6 \text{ }^\circ\text{C}$ C $46 \text{ }^\circ\text{C}$ D $61 \text{ }^\circ\text{C}$	D

Gaz - connaissances en physique et en chimie
Objectif d'examen 1.2: Loi des gaz parfaits, lois fondamentales

Numéro	Source	Bonne réponse
G 1206	<p>Loi fondamentale des gaz: $P.V/T = \text{constante}$</p> <p>Une quantité de gaz occupe un volume de 20 m^3 à une température de $77 \text{ }^\circ\text{C}$ et une pression absolue de 1,0 bar (bar absolu). À quelle température faut-il refroidir le gaz pour qu'il occupe un volume de 8 m^3 à une pression absolue de 2 bars (bar absolu)?</p> <p>A - $63 \text{ }^\circ\text{C}$ B $7 \text{ }^\circ\text{C}$ C $46 \text{ }^\circ\text{C}$ D $62 \text{ }^\circ\text{C}$</p>	B
G 1207	<p>Loi fondamentale des gaz: $P.V/T = \text{constante}$</p> <p>A une température de $10 \text{ }^\circ\text{C}$ et une pression absolue de 1 bar (bar absolu), une quantité de gaz occupe un volume de 70 m^3. Quel est le volume lorsque la pression absolue est portée à 2 bars (bar absolu) et la température à $50 \text{ }^\circ\text{C}$?</p> <p>A 40 m^3 B 53 m^3 C 117 m^3 D 175 m^3</p>	A
G 1208	<p>Loi fondamentale des gaz: $P.V/T = \text{constante}$</p> <p>A une température de $10 \text{ }^\circ\text{C}$ et une pression absolue de 1 bar (bar absolu), une quantité de gaz occupe un volume de 5 m^3. Quel est le volume lorsque la pression absolue est portée à 2 bars (bar absolu) et la température à $170 \text{ }^\circ\text{C}$?</p> <p>A $2,0 \text{ m}^3$ B $3,9 \text{ m}^3$ C $5,3 \text{ m}^3$ D $42,5 \text{ m}^3$</p>	B
G 1209	<p>Loi fondamentale des gaz: $P.V/T = \text{constante}$</p> <p>Un volume de gaz de 8 m^3 à une température de $7 \text{ }^\circ\text{C}$ a une pression absolue de 2 bars (bar absolu). Quelle est la pression lorsque le volume est porté à 20 m^3 et la température à $77 \text{ }^\circ\text{C}$?</p> <p>A 1,0 bar (bar absolu). B 1,5 bar (bar absolu). C 8,8 bar (bar absolu). D 13,2 bar (bar absolu).</p>	A
G 1210	<p>Loi fondamentale des gaz: $P.V/T = \text{constante}$</p> <p>Une quantité de gaz occupe un volume de 8 m^3 à une température de $7 \text{ }^\circ\text{C}$ et une pression absolue de 2 bars (bar absolu). Quelle doit être la température pour que le gaz occupe un volume de 20 m^3 à une pression absolue de 1 bar (bar absolu)?</p> <p>A $9 \text{ }^\circ\text{C}$ B $12 \text{ }^\circ\text{C}$ C $77 \text{ }^\circ\text{C}$ D $194 \text{ }^\circ\text{C}$</p>	C

Mesures en cas d'urgence
Objectif d'examen 1.1: Dommages corporels - Gaz liquéfiés sur la peau

Numéro	Source	Bonne réponse
GM 1101	<p>Gaz liquéfiés sur la peau</p> <p>Un membre de l'équipage a reçu un déversement de butane liquéfié sur les mains. Quelle mesure de premier secours devez-vous entreprendre?</p> <p>A. Rincer brièvement les mains B. Rincer les mains avec de l'eau pendant au moins 15 minutes C. Enduire les mains d'un baume anti-brûlures D. Envelopper les mains pour qu'elles soient tenues au chaud</p>	B
GM 1102	<p>Gaz liquéfiés sur la peau</p> <p>Un membre de l'équipage a reçu un déversement de butane liquéfié sur les mains. Vous rincez les mains de la victime avec de l'eau pendant au moins 15 minutes. Si après ce rinçage les mains ne retrouvent pas leur teint naturel, que devez-vous encore faire?</p> <p>A. Vous devez appeler un médecin B. Vous appelez la famille de la victime pour qu'on vienne la chercher C. Vous couchez la victime au lit pour qu'elle soit maintenue au chaud D. Vous traitez les mains avec un baume anti-brûlures et vous les enveloppez</p>	A
GM 1103	<p>Gaz liquéfiés sur la peau</p> <p>Que faites-vous si un membre de l'équipage a reçu du butane liquéfié sur son corps?</p> <p>A. Vous déshabillez immédiatement la personne et tamponnez son corps avec de l'eau et du coton stérile B. Vous déshabillez immédiatement la personne et vous la placez ensuite sous une douche C. Vous placez la personne sous une douche vous lui ôtez les vêtements sous la douche D. Vous faites asseoir la personne habillée dans un bain chaud pendant 15 minutes au moins</p>	C
GM 1104	<p>Gaz liquéfiés sur la peau</p> <p>Un membre de l'équipage a reçu un déversement d'ammoniac liquéfié sur les mains. Que faites-vous en premier lieu?</p> <p>A. Vous appelez un médecin B. Vous le faites transporter aussi vite que possible dans une clinique de brûlés C. Vous appliquez abondamment un baume anti-brûlures sur les mains D. Vous lui rincez les mains avec de l'eau pendant au moins 15 minutes.</p>	D

Mesures en cas d'urgence
Objectif d'examen 1.2: Dommages corporels - Respiration de gaz

Numéro	Source	Bonne réponse
GM 1201	Respiration de gaz Un membre de l'équipage du bateau a respiré beaucoup de gaz propane mais n'a pas perdu connaissance. Que faites-vous en premier lieu? A. Vous faites respirer la personne B. Vous administrez de l'oxygène à la personne C. Vous amenez la personne hors de la zone de danger et vous la surveillez D. Vous amenez la personne hors de la zone de danger et la placez en position latérale stable	C
GM 1202	Respiration de gaz Un membre de l'équipage du bateau a respiré du gaz propane, il a perdu connaissance mais respire. Que faites-vous en premier lieu? A. Vous appliquez la respiration bouche à bouche B. Vous donnez de l'oxygène à la personne C. Vous amenez la personne hors de la zone de danger et vous la surveillez D. Vous amenez la personne hors de la zone de danger et la placez en position latérale stable	D
GM 1203	Respiration de gaz Un membre de l'équipage du bateau a respiré du gaz propane, il a perdu connaissance et ne respire pas. Que faites-vous en premier lieu? A. Vous amenez la personne hors de la zone de danger et vous appliquez la respiration bouche à bouche B. Vous donnez de l'oxygène à la personne C. Vous amenez la personne hors de la zone de danger et vous la surveillez D. Vous amenez la personne hors de la zone de danger et la placez en position latérale stable	A
GM 1204	Respiration de gaz Un membre de l'équipage du bateau a respiré de l'ammoniac. La personne tousse et a des difficultés respiratoires. Que faites-vous en premier lieu? A. Vous donnez de l'oxygène à la personne jusqu'à ce qu'elle ne tousse plus et ensuite vous la faites coucher sur le lit B. Vous amenez la personne hors de la zone de danger, vous la surveillez et vous appelez un médecin C. Vous placez la personne sous la douche et vous la déshabillez D. Vous appliquez la respiration bouche à bouche et vous alarmez le médecin	B

Mesures en cas d'urgence
Objectif d'examen 1.2: Dommages corporels - Respiration de gaz

Numéro	Source	Bonne réponse
--------	--------	---------------

GM 1205 Respiration de gaz

B

Un membre de l'équipage du bateau a respiré du gaz propane.
Quand appliquez vous la respiration bouche à bouche?

- A. Lorsque la victime a perdu connaissance et respire
- B. Lorsque la victime a perdu connaissance et ne respire pas.
- C. Lorsque la victime n'a pas perdu connaissance et respire
- D. Lorsque la victime n'a pas perdu connaissance et ne respire pas

Mesures en cas d'urgence
Objectif d'examen 1.3: Dommages corporels - Secours généralités

Numéro	Source	Bonne réponse
GM 1301	Secours généralités	A
	<p>Un membre de l'équipage du bateau s'est senti mal dans un espace de cale pendant un contrôle? Que faites-vous en premier lieu?</p> <p>A. Informer le conducteur et porter secours B. Pénétrer dans l'espace de cale et examiner ce qui est arrivé à la victime C. Sortir immédiatement la victime de l'espace de cale avec l'aide d'un collègue D. Déclencher le signal «n'approchez-pas»</p>	
GM 1302	Secours généralités	C
	<p>Un membre de l'équipage du bateau trébuche sur une tuyauterie et chute lourdement. Que faites-vous en premier lieu?</p> <p>A. Appliquer la respiration bouche à bouche B. Amener la victime au lit C. Contrôler si la victime a perdu connaissance D. Informer un médecin</p>	
GM 1303	Secours généralités	C
	<p>Comment constatez-vous que suite à un accident une victime a perdu connaissance?</p> <p>A. Vous contrôlez si vous percevez les battements du pouls B. Vous contrôlez si la victime remue la cage thoracique et si elle respire C. Vous contrôlez si la victime réagit à vos paroles ou à d'autres stimulations D. Vous contrôlez si la victime réagit à l'odeur de l'éther</p>	
GM 1304	Secours généralités	D
	<p>Un membre de l'équipage du bateau a respiré un gaz dangereux et doit être transporté à l'hôpital. Quel est le renseignement le plus important dont vous faites accompagner la victime?</p> <p>A. Son livret de service B. Le numéro de téléphone de sa famille C. Son passeport D. Les données relatives à la cargaison</p>	

Mesures en cas d'urgence
Objectif d'examen 2.1: Irrégularités en liaison avec la cargaison
Fuite à un raccord

Numéro	Source	Bonne réponse
GM 2101	<p>Fuite à un raccord</p> <p>Pendant le déchargement il s'avère que du liquide goutte du raccord entre la tuyauterie de chargement et de déchargement et le poste de chargement. Que faites-vous?</p> <p>A Arrêter les pompes et fermer les vannes de sectionnement correspondantes B Placer un récipient sous le raccord pour recueillir les fuites C Pomper lentement D Mettre un chiffon mouillé autour du raccord et continuer le déchargement</p>	A
GM 2102	<p>Fuite à un raccord</p> <p>Pendant le chargement il s'avère qu'un endroit du raccord entre la tuyauterie de chargement et de déchargement et le poste de chargement n'est pas étanche. Que faites-vous?</p> <p>A Charger plus lentement B Arrêter le chargement après concertation avec l'installation à terre C Continuer à charger D Placer un récipient sous le raccord</p>	B
GM 2103	<p>Fuite à un raccord</p> <p>En cours de navigation avec un bateau chargé, il s'avère qu'il y a un endroit non étanche à la tuyauterie de chargement et de déchargement. Tous les dispositifs d'obturation sont fermés. Comment procédez-vous?</p> <p>A Vous déclenchez le signal «n'approchez-pas», amarrez et alertez l'autorité B Vous déclenchez le signal «n'approchez-pas» et continuez à naviguer C Vous mettez la tuyauterie hors pression D Vous continuez à naviguer sans prendre de mesures additionnelles</p>	C

Mesures en cas d'urgence
Objectif d'examen 2.2: Irrégularités en liaison avec la cargaison
Incendie dans la salle des machines

Numéro	Source	Bonne réponse
GM 2201	<p>Incendie dans la salle des machines</p> <p>Pendant le chargement un incendie se déclare dans la salle des machines. Que faites-vous à part éteindre l'incendie?</p> <p>A Continuer à charger, mais informer l'installation à terre B Uniquement informer l'installation à terre C Mettre en marche le système de sectionnement rapide et informer l'installation à terre D Appeler la police de la navigation</p>	C
GM 2202	<p>Incendie dans la salle des machines</p> <p>Vous avez une cargaison de UN 1011 BUTANE. Pendant la navigation un incendie se déclare dans la salle des machines. Que faites-vous à part éteindre l'incendie?</p> <p>A Informer l'autorité compétente B Informer le destinataire C Continuer à naviguer et déclencher le signal «n'approchez-pas» D Mettre en marche l'installation de pulvérisation d'eau</p>	A
GM 2203	<p>Incendie dans la salle des machines</p> <p>Pendant le déchargement un incendie se déclare dans la salle des machines. Que faites-vous à part éteindre l'incendie?</p> <p>A Simplement continuer à naviguer B Uniquement informer l'installation à terre C Mettre en marche le système de sectionnement rapide et informer l'installation à terre D Déclencher le signal «n'approchez-pas»</p>	C

Mesures en cas d'urgence
Objectif d'examen 2.3: Irrégularités en liaison avec la cargaison
Dangers aux alentours du bateau

Numéro	Source	Bonne réponse
GM 2301	Dangers aux alentours du bateau Votre bateau est amarré à une installation à terre et est prêt à être déchargé. De l'installation à terre parvient une alerte incendie. Sur le quai et aux alentours vous ne voyez pas d'incendie. Que faites-vous? A Débrancher les raccordements et partir avec le bateau B Attendre les instructions de l'installation à terre C Mettre en marche l'installation de pulvérisation d'eau D Déclencher le signal « n'approchez-pas »	B
GM 2302	Dangers aux alentours du bateau Pendant le déchargement un incendie se déclare sur le quai. Que faites-vous? A Mettre en marche le système de sectionnement rapide, débrancher les raccordements et partir avec le bateau B Appeler la police de la navigation C Mettre en marche l'installation de pulvérisation d'eau D Attendre les instructions de l'installation à terre	A
GM 2303	Dangers aux alentours du bateau Pendant le déchargement de propane une fuite de gaz se produit à l'installation à terre. L'alarme est déclenchée. Que faites-vous? A Mettre en marche l'installation de pulvérisation d'eau B Attendre les instructions de l'installation à terre C Continuer à décharger, mais porter un appareil de protection respiratoire D Mesurer sans interruption la concentration de gaz sur le pont	B

Mesures en cas d'urgence
Objectif d'examen 2.4: Irrégularités en liaison avec la cargaison
Surremplissage

Numéro	Source	Bonne réponse
GM 2401	Surremplissage	A
	<p>Pendant le chargement de propane vous contrôlez régulièrement les indicateurs de niveau. Il s'avère qu'une citerne à cargaison contient plus que ce qui est admis sur la base du degré maximal de remplissage admissible.</p> <p>Que faites-vous?</p> <p>A Faire interrompre le chargement par l'installation à terre et pomper le trop-plein dans une autre citerne à cargaison</p> <p>B Mettre en marche le système de sectionnement rapide et pomper le trop-plein dans une autre citerne à cargaison</p> <p>C Veiller à ce que la quantité totale admissible ne soit pas dépassée</p> <p>D Pendant la suite du chargement, laisser couler le trop-plein dans une autre citerne à cargaison</p>	
GM 2402	Surremplissage	A
	<p>Pendant le chargement de butane vous contrôlez régulièrement les indicateurs de niveau. Il s'avère qu'une citerne à cargaison contient plus que ce qui est admis sur la base du degré maximal de remplissage admissible.</p> <p>Que faites-vous?</p> <p>A Vous faites interrompre le chargement par l'installation à terre et pompez le trop-plein dans une autre citerne à cargaison.</p> <p>B Vous séparez cette citerne à cargaison et une autre des citernes à cargaisons restantes et à l'aide du compresseur vous pressez du liquide dans l'autre citerne à cargaison pendant que vous continuez à charger</p> <p>C Vous veillez à ce que la quantité totale admissible ne soit pas dépassée</p> <p>D Vous ne faites rien car dans des circonstances particulières vous pouvez emporter un peu plus dans une citerne à cargaison</p>	
GM 2403	Surremplissage	D
	<p>Pendant le chargement de propane le dispositif contre le surremplissage se déclenche. Vous devez faire un court voyage en hiver.</p> <p>Comment procédez-vous?</p> <p>A Vous débranchez le dispositif contre le surremplissage et vous continuez à charger</p> <p>B Vous partez avec le bateau sans rien entreprendre</p> <p>C Vous pouvez emporter une quantité de cargaison supérieure, il n'y a donc pas de problème</p> <p>D Vous pompez de la cargaison en retour jusqu'au degré maximal de remplissage admissible</p>	

Mesures en cas d'urgence
Objectif d'examen 2.5: Irrégularités en liaison avec la cargaison
Polymérisation

Numéro	Source	Bonne réponse
GM 2501	Polymérisation Pendant le transport de UN 1010 BUTADIENE-1-2, stabilisé, il s'avère que la température a augmenté dans une des citernes à cargaison. Vous présumez que la cargaison a commencé à polymériser. Que faites-vous? A Mettre en marche l'installation de pulvérisation d'eau pour refroidir B Remplir d'eau l'espace de cale pour refroidir C Informer le destinataire de la cargaison D Lâcher de la vapeur de temps en temps	C
GM 2502	Polymérisation Pendant le transport de UN 1010 BUTADIENE-1-3, stabilisé, il s'avère que la température a augmenté dans une des citernes à cargaison. Vous présumez que la cargaison a commencé à polymériser. Que faites-vous? A Ajouter le stabilisateur emporté B Informer le destinataire de la cargaison C Amarrer le bateau et informer l'autorité compétente D Remplir d'eau l'espace de cale pour refroidir	B
GM 2503	Polymérisation Pendant le transport de UN 1010 BUTADIENE-1-3, stabilisé, il s'avère que la température a augmenté dans une des citernes à cargaison. Vous présumez que la cargaison a commencé à polymériser. Que faites-vous? A Lâcher de la vapeur de temps en temps pour refroidir B Mettre en marche l'installation de pulvérisation d'eau pour refroidir C Transvaser et mélanger le produit de la citerne à cargaison concernée avec celui des autres citernes à cargaison D Informer le destinataire de la cargaison.	D