

BACCALAURÉAT GÉNÉRAL

SÉRIE SCIENTIFIQUE

ÉPREUVE DE SCIENCES DE L'INGÉNIEUR

Session 2015

Durée de l'épreuve : 4 heures

Coefficient 4,5 pour les candidats ayant choisi un enseignement de spécialité autre que sciences de l'ingénieur.

Coefficient 6 pour les candidats ayant choisi l'enseignement de sciences de l'ingénieur comme enseignement de spécialité.

Aucun document autorisé.

Calculatrice autorisée, conformément à la circulaire n° 99-186 du 16 novembre 1999.

Traitement de l'eau des piscines privées par procédé électrochimique



Constitution du sujet

- **Texte**.....Page 3
- **Documents techniques**.....Page 17
- **Documents réponses**.....Page 25

Le sujet comporte 23 questions.

**Les documents réponses DR1 à DR3 sont à rendre
avec les copies.**

1. Présentation du support

L'été arrivé, il est agréable de redécouvrir le plaisir de la baignade. L'eau étant un milieu vivant, les baignades successives vont contribuer à altérer le fragile équilibre de l'eau de la piscine. Un contrôle permanent et délicat de celle-ci est donc nécessaire.

Le nombre de piscines en France était de 708 000 bassins en 2000, il est passé à 1 675 680 en 2012. Cette forte croissance a placé le marché français au 2^e rang mondial après les États-Unis.

Au-delà de la construction, l'entretien des piscines est donc un véritable enjeu économique et sanitaire.

Un problème sanitaire ?

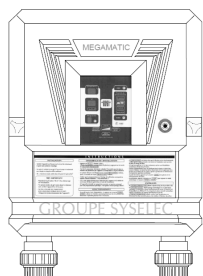
L'AFSSET (agence française de sécurité sanitaire de l'environnement et du travail) a publié en 2010 un rapport sur les risques sanitaires des piscines :

- l'eau, les surfaces, le sol et l'air ambiant des piscines sont des lieux de contamination microbiologique (bactéries, virus, champignons microscopiques...). Une partie de cette contamination est d'origine environnementale, mais sa principale source provient des baigneurs, lesquels libèrent naturellement dans l'eau de nombreux germes, parfois pathogènes. Les modes de contamination sont l'ingestion d'eau, le contact cutané et la respiration ;
- lorsque les mesures d'hygiène et le traitement de l'eau ne sont pas optimaux, il existe un risque d'infection lié à la présence d'agents pathogènes.

Quelles solutions existe-t-il pour traiter l'eau des piscines ?

Plusieurs solutions existent afin de traiter l'eau des piscines. Le tableau fourni dans le document technique DT1 recense les différents principes dans le traitement de l'eau des piscines. Pour cette étude, le système retenu est le MEGAMATIC™.

Présentation du système MEGAMATIC™ pour le traitement des piscines par électrolyse au sel



L'électrolyseur MEGAMATIC™ permet :

- la production de chlore en fonction de la température du bassin ;
- la régulation du potentiel hydrogène (pH).

L'électrolyse au sel est un procédé de transformation naturel basé sur un cycle qui se renouvelle.

D'abord, il faut rendre l'eau de la piscine légèrement saline. Pour cela, du sel est dilué directement dans la piscine afin d'obtenir un dosage de 3 à 5 g·L⁻¹ (l'eau de mer est environ 10 fois plus salée). Dès la filtration activée, le cycle de transformation commence.

Une cellule d'électrolyse, munie d'électrodes en titane, est placée sur le circuit de filtration (figure 1). Ces électrodes sont alimentées par une tension électrique faible. Le courant qui circule entre les électrodes oxyde le sel qui se transforme en chlore naturel (aussi appelé hypochlorite de sodium).

Une fois sa mission désinfectante accomplie et sous l'effet du rayonnement solaire, la réaction chimique va s'opérer en mode inverse : le chlore actif retrouve sa forme primaire de sel dissous. Ainsi, il n'y a pas de désagrément dû au chlore dans la piscine.

Il n'y a donc pas de consommation de sel par le procédé d'électrolyse puisqu'il se renouvelle sans cesse. Il faut néanmoins effectuer périodiquement un apport de sel pour compenser la perte d'eau salée (nettoyage du filtre, apport d'eau de pluie).

Pour vérifier que le système MEGAMATIC™ est adapté à une piscine, il est nécessaire de vérifier que l'action désinfectante est adaptée au volume à traiter, que le dispositif de contrôle permet de s'assurer de la qualité de l'eau, tout en garantissant la sécurité des utilisateurs vis-à-vis des risques chimiques et électriques. Le questionnement ci-après a été élaboré afin de répondre à ces problématiques.

2. Pourquoi traiter l'eau d'une piscine privée ?

Objectif de cette partie : **analyser** le besoin à l'origine de la conception du système de traitement de l'eau.

L'étude suivante porte sur le traitement de l'eau pour une piscine standard installée chez un particulier.

Q1. Exprimer la fonction principale du système MEGAMATIC™. À l'aide du tableau fourni dans le document technique DT1, **justifier** la préconisation par les fabricants de piscines du traitement par électrolyse au sel (5 à 6 lignes au maximum).

Recherche de l'équilibre de l'eau

L'indice d'équilibre de l'eau caractérise son effet corrosif ou entartrant. Cet indice peut être déterminé à partir d'analyses réalisées par l'utilisateur. Les échantillons sont analysés suivant le mode opératoire présenté dans le document technique DT2.

Une eau corrosive peut occasionner des dommages sur le bassin, sur certains raccords ou tuyaux et une eau entartrante peut obstruer les tuyauteries.

Pour trouver l'indice d'équilibre de l'eau de la piscine étudiée, les paramètres suivants sont mesurés :

- un titre hydrotimétrique (TH) de 34°f ;
- un titre alcalimétrique complet (TAC) de 12,5°f ;
- un potentiel hydrogène (pH) de 7,5.

Q2. À l'aide du document technique DT2, **calculer** l'indice d'équilibre de cette eau. **Conclure** en précisant, dans le cas étudié, le paramètre qui influe sur l'équilibre de l'eau.

3. Quels sont les éléments constitutifs d'un système de traitement de l'eau ?

Objectif de cette partie : **analyser** le schéma de l'installation du système de traitement de l'eau.

La pompe de circulation permet de générer un débit d'eau permanent en circuit fermé. L'eau est aspirée via les skimmers (bouches semi-immersées placées sur les parois de la piscine) et via la bonde de fond. Elle est ensuite réinjectée dans la piscine par les bouches de refoulement. L'eau est débarrassée des particules par le filtre à sable. Une pompe à chaleur (PAC) assure le réchauffement de l'eau. Avant l'entrée de l'eau dans la cellule d'électrolyse, une sonde contrôle son pH. Si le pH est trop élevé, un liquide correcteur de pH est injecté dans la piscine à l'aide de la pompe du correcteur de pH.

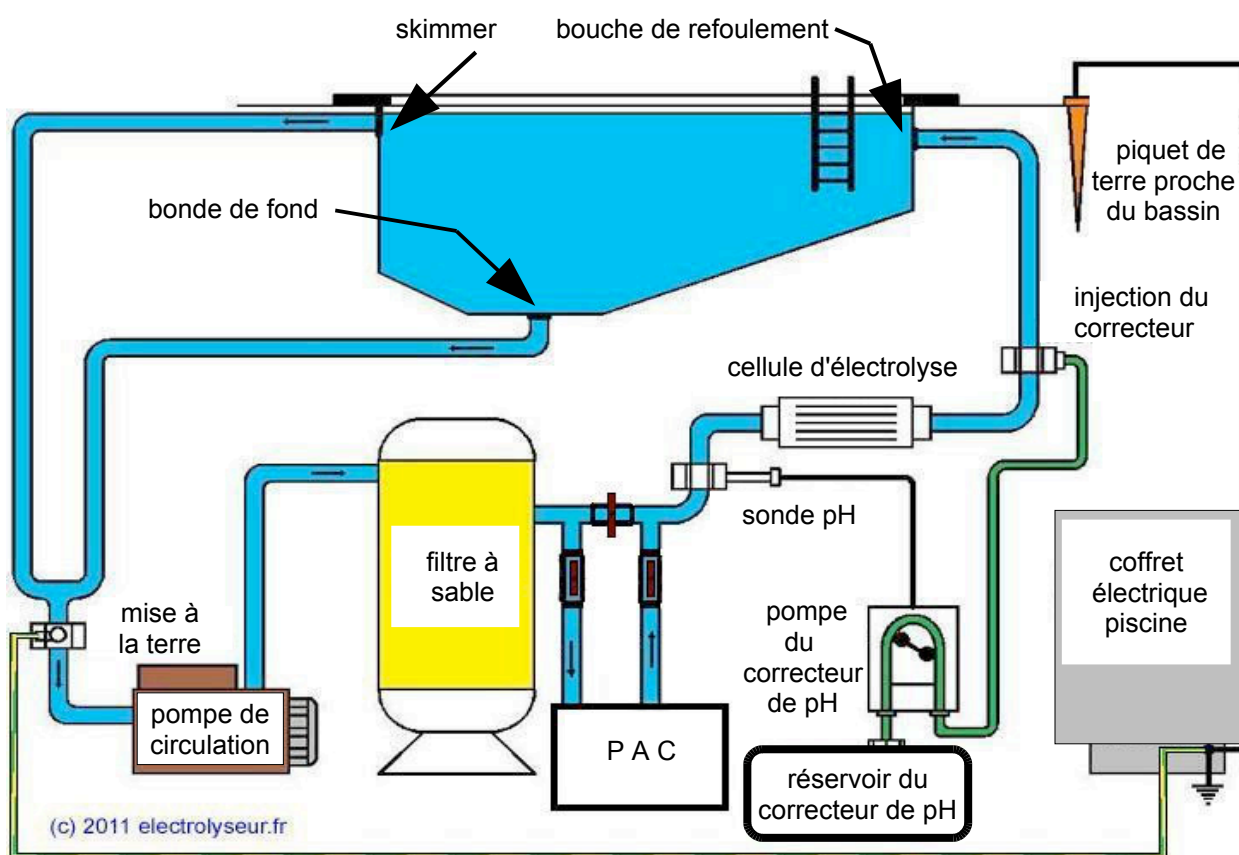


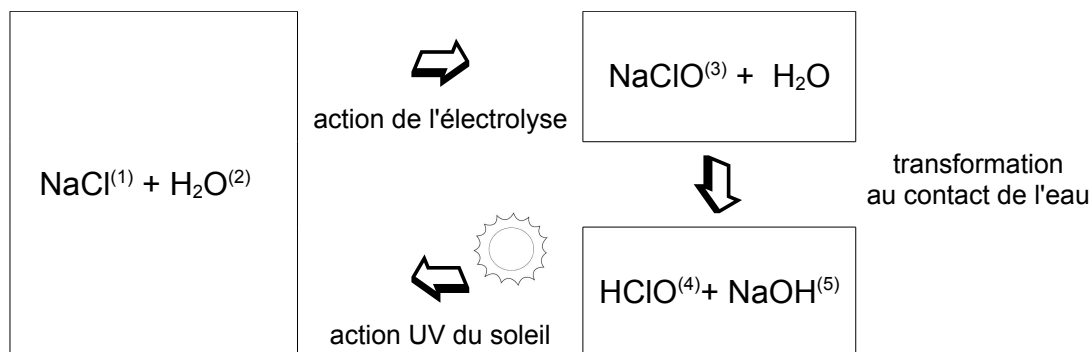
Figure 1 : schéma d'installation.

Q3. Préciser le rôle des constituants principaux de l'installation (voir figure 1) en complétant le tableau fourni dans le document réponse DR1.

4. Comment produire un désinfectant par électrolyse ?

Objectif de cette partie : analyser le procédé de désinfection.

Le cycle représenté ci-dessous résume le procédé de désinfection :



- (¹)NaCl : chlorure de sodium
 (²)H₂O : eau
 (³)NaClO : hypochlorite de sodium
 (⁴)HClO : acide hypochloreux (chlore)
 (⁵)NaOH : solution de soude

La solution de soude produite fait varier le pH de l'eau qui est contrôlé et ajusté régulièrement.

Il faut produire 1 mg·L⁻¹ de NaClO par 24 heures afin de traiter correctement une eau à 23 °C.

Données :

- la masse molaire de l'hypochlorite de sodium (NaClO) vaut 74,5 g·mol⁻¹ ;
- la constante de Faraday vaut 96 500 C·mol⁻¹. Elle représente la charge électrique en coulomb (C) à faire passer dans l'électrolyseur afin de produire, dans notre cas, une mole de désinfectant ;
- 1 ampère = 1 coulomb par seconde ;
- le volume d'eau de la piscine est de 110 m³.

Q4. Pour déterminer la valeur de l'intensité du courant électrique qui doit traverser l'électrolyseur :

- **calculer** la masse de NaClO à produire lors d'une journée de baignade avec une eau à 23 °C, puis le nombre de moles équivalent à cette production ;
- **relever** à partir du document technique DT3, le temps de production du chlore par 24 heures en fonction du volume de la piscine ;
- **calculer** l'intensité du courant électrique à partir du temps de production.

Q5. D'après le tableau 2 du document technique DT3, à quel mode de production correspond la valeur de l'intensité du courant calculée à la question Q4 ?

Pour informer l'utilisateur du bon fonctionnement, le système dispose d'un indicateur visuel, appelé BARGRAPH (figure 2). Ce dernier permet à l'utilisateur de contrôler si l'intensité du courant pour l'électrolyse permet une production normale de chlore.

La tension U_{pH} est l'image du courant qui circule entre les deux électrodes. Cette tension est appliquée sur une entrée analogique de l'unité de traitement. Un programme permet alors de traiter cette information afin de renseigner un indicateur numérique à diodes électroluminescentes (DEL) qui affiche le pH mesuré.

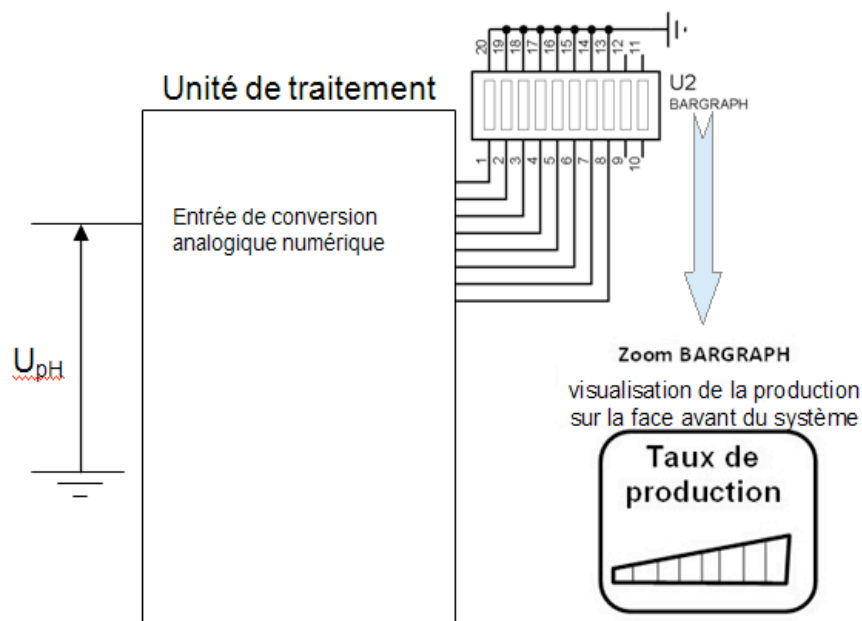


Figure 2 : schéma électrique de commande du BARGRAPH.

L'affichage sur le BARGRAPH permet une visualisation de l'intensité du courant, circulant entre les électrodes de 2 A à 4 A, avec une précision de 0,25 A conformément au tableau 2 du document technique DT3.

En fonction de la dureté de l'eau (TH), les électrodes en titane peuvent s'entartrer. Un dépôt calcaire sur la cathode diminue la conductivité électrique et altère alors l'efficacité du système de production de chlore. En-deçà de 20 % de conductivité, le système ne fonctionne plus correctement. Une solution simple, limitant la fréquence d'entretien, consiste à inverser la polarité des électrodes. En effet, par cette action le dépôt calcaire se résorbe et les plaques retrouvent une conductivité correcte.

Q6. Après analyse des courbes fournies dans le document technique DT4, **indiquer** la durée approximative à ne pas dépasser entre deux inversions de polarité.

Q7. Conclure quant au mode de production de chlore et à la fréquence d'entretien des électrodes.

5. Comment réguler l'apport du correcteur de pH ?

Objectif de cette partie : après avoir étudié la façon dont s'effectue la mesure du pH, **analyser** et **vérifier** les performances de la pompe du correcteur de pH.

Comme énoncé précédemment, la valeur du pH est importante pour l'efficacité du traitement de l'eau et pour le confort des baigneurs. Le pH idéal doit être maintenu grâce à une régulation.

Une sonde placée sur le circuit de filtration mesure le pH. Si la mesure indique un pH trop élevé, la pompe du correcteur de pH injecte la juste quantité de correcteur de pH dans le circuit de filtration.

Mesure du pH

La sonde pH est le capteur de mesure qui fournit une tension image du pH. Ce capteur est inséré dans le circuit en amont de la pompe du correcteur de pH (voir figure 1). Il est placé perpendiculairement à la tuyauterie (voir figure 3).



Figure 3 : montage de la sonde pH.

Rappel

Le pH est mesuré grâce à deux électrodes constituées de matériaux spécifiques. Une tension électrique inférieure à 1 volt et fonction du pH apparaît entre ces deux électrodes.

La différence de potentiel entre les deux électrodes est amplifiée avant d'être numérisée par le CAN. Elle est ensuite traitée par un algorithme de calcul afin d'être exploitée en vue de la régulation.

La tension de sortie du capteur utilisé varie entre 0 et 10 V pour les valeurs de pH variant de 14 à 0, avec une précision de $\pm 0,1$ unité de pH, conformément à la figure 4.

Q8. Préciser les grandeurs et la nature d'entrée et de sortie du capteur. Justifier l'emploi du CAN.

La chaîne de mesure du pH est représentée sur la figure 4.

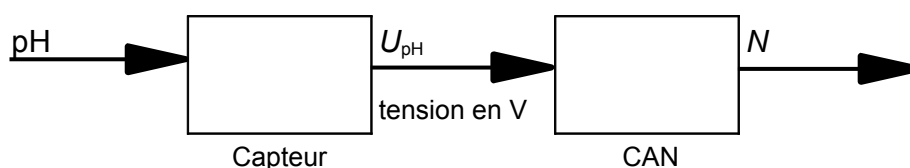


Figure 4 : chaîne de mesure du pH.

Un ensemble de mesures a permis de représenter la relation entrée - sortie du capteur et d'obtenir le tracé de la figure 5. Le capteur fournit une tension U_{pH} , image de la grandeur physique mesurée qui est le pH.

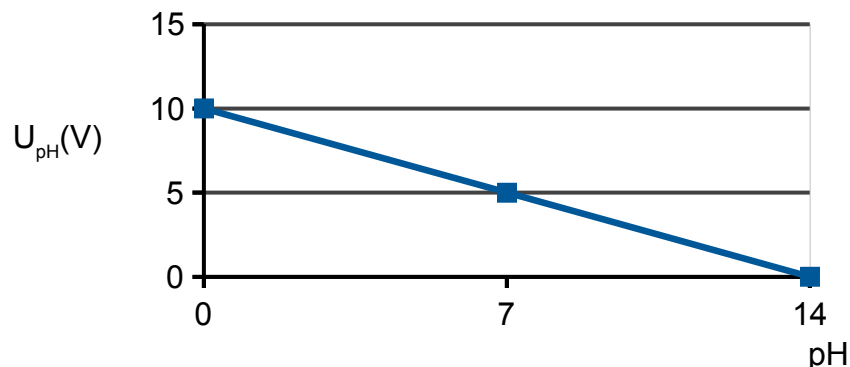


Figure 5 : courbe de l'évolution de la tension U_{pH} en sortie du capteur en fonction de la valeur de pH.

Le convertisseur analogique numérique utilisé dans ce capteur a les caractéristiques suivantes :

- une grandeur d'entrée analogique qui est une tension comprise entre [0 ; 10V] ;
- une grandeur de sortie numérique qui est un nombre N codé sur 12 bits en binaire naturel.

Q9. Déterminer, d'après la figure 5, la relation qui donne U_{pH} en fonction de pH, puis la relation donnant N en fonction de U_{pH} . **Calculer** la plus petite variation de pH mesurable par la chaîne de mesure. **Comparer** cette variation avec la précision annoncée. **Conclure** quant à la validité du système d'acquisition.

Pompe du correcteur de pH

Dès que la mesure du capteur dépasse de plus de 0,1 unité le pH souhaité, la pompe du correcteur de pH entre en action pour injecter une quantité de correcteur dans l'eau. L'évolution du pH n'est pas instantanée. Il faut du temps pour que le correcteur agisse sur la masse d'eau.

Afin de garantir une variation douce du pH, le constructeur a élaboré un protocole de correction de pH décrit ci après :

- dosage et injection pendant 5 minutes du correcteur de pH ;
- arrêt de la pompe pendant 15 minutes, ce qui permet de stabiliser l'eau traitée ;
- si la valeur mesurée du pH au bout de ces 15 minutes n'est toujours pas correcte, la pompe est remise en service pendant 5 minutes.

Q10. Parmi les différents types de pompes (voir document technique DT5) justifier le choix du type péristaltique.

Une pompe péristaltique permet de déplacer un fluide par une succession de contraction et décontraction (capacité que possède un tube en matériau souple à se déformer, puis à reprendre sa forme initiale) après avoir été écrasé par des galets.

Les différents éléments de la pompe péristaltique sont (figure 6) :

- un bâti ;
- un moteur ;
- un réducteur ;
- un porte-galets muni de deux galets ;
- un tube déformable.

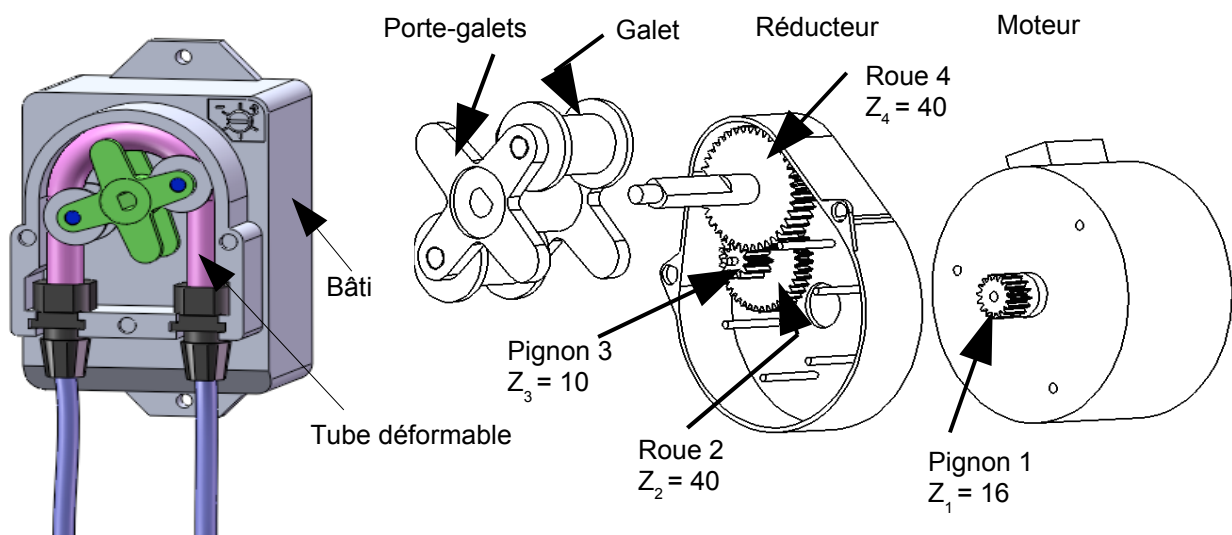


Figure 6 : vue éclatée des différents éléments de la pompe.

L'écrasement du tube déformable entre les galets et le bâti provoque derrière la zone écrasée une dépression dans le tube qui se remplit aussitôt de fluide (figure 7a).

La rotation du porte-galets provoque la circulation du liquide entre l'entrée E et la sortie S de la pompe (figures 7b à 7f).

Les deux galets compriment le tube et emprisonnent un volume de $1\,380\text{ mm}^3$ de liquide (figure 7f) qui est pulsé vers la sortie lorsque le porte-galet fait un demi-tour.

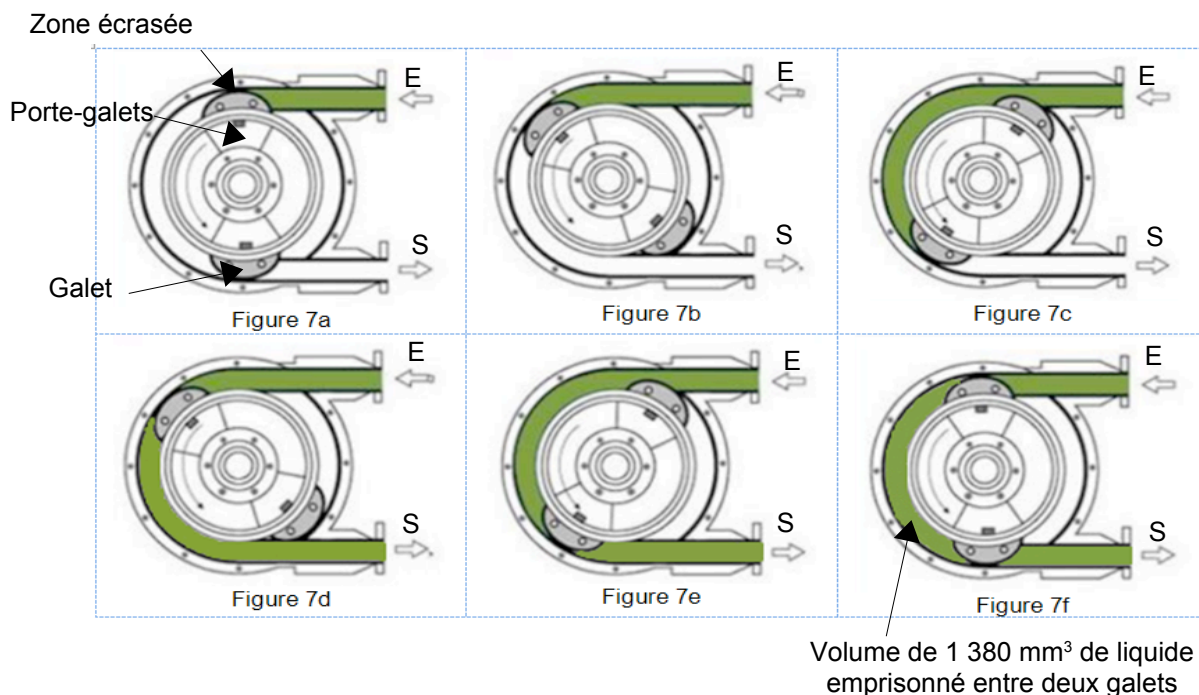


Figure 7 : différentes étapes du déplacement du fluide.

Une vue synoptique de la chaîne fonctionnelle de la tâche « injecter le correcteur de pH » est représentée sur le document réponse DR2. Les constituants de la chaîne d'énergie sont reliés entre eux par un lien de puissance (demi-flèche) symbolisant les deux grandeurs dont le produit caractérise le transfert de puissance entre ces constituants.

Par exemple, pour préciser les deux grandeurs sur un lien de puissance électrique, la notation est la suivante :

$$\frac{U(V)}{I(A)} \rightarrow$$

Q11. Compléter le schéma fourni dans le document réponse DR2, en indiquant la nature des puissances transmises par les différents composants et les grandeurs qui les définissent. **Préciser** l'unité de chacune des grandeurs.

Le modèle multiphysique, représenté figure 8, permet de simuler le volume de correcteur de pH injecté dans la piscine en fonction de l'alimentation du moteur.

La cylindrée de la pompe péristaltique est le volume de fluide refoulé par tour.

Q12. Afin de renseigner le modèle multiphysique, **calculer** la cylindrée de cette pompe.

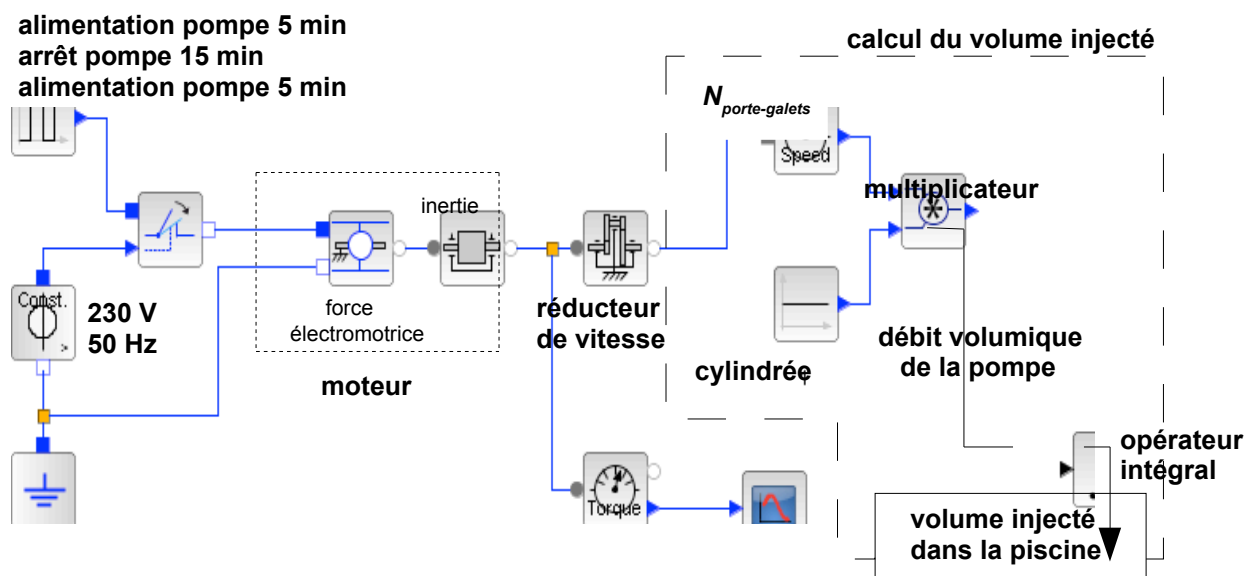


Figure 8 : modèle multiphysique de la pompe doseuse de correcteur pH.

Le constructeur préconise d'injecter un volume de 0,88 L de correcteur de pH pendant les 10 minutes d'injection (deux fois 5 minutes) de la pompe afin de diminuer la valeur du pH de façon satisfaisante. Le protocole suivi est celui énoncé précédemment.

Q13. Afin de renseigner le modèle multiphysique, **déterminer** la fréquence de rotation que doit avoir le porte-galets pour injecter 0,88 L de correcteur de pH.

Q14. Le fabricant de cette pompe indique un débit maximal de $6 \text{ L}\cdot\text{h}^{-1}$. **Conclure** quant au dimensionnement de la pompe.

Afin de valider le choix du moteur électrique de la pompe, il est nécessaire de connaître le couple qu'il doit fournir.

Une simulation du modèle a permis de visualiser la courbe d'évolution de la norme du couple moteur en fonction de son angle de rotation en régime permanent (figure 9).

Q15. **Calculer** le rapport de transmission du réducteur en utilisant les données de la figure 6.

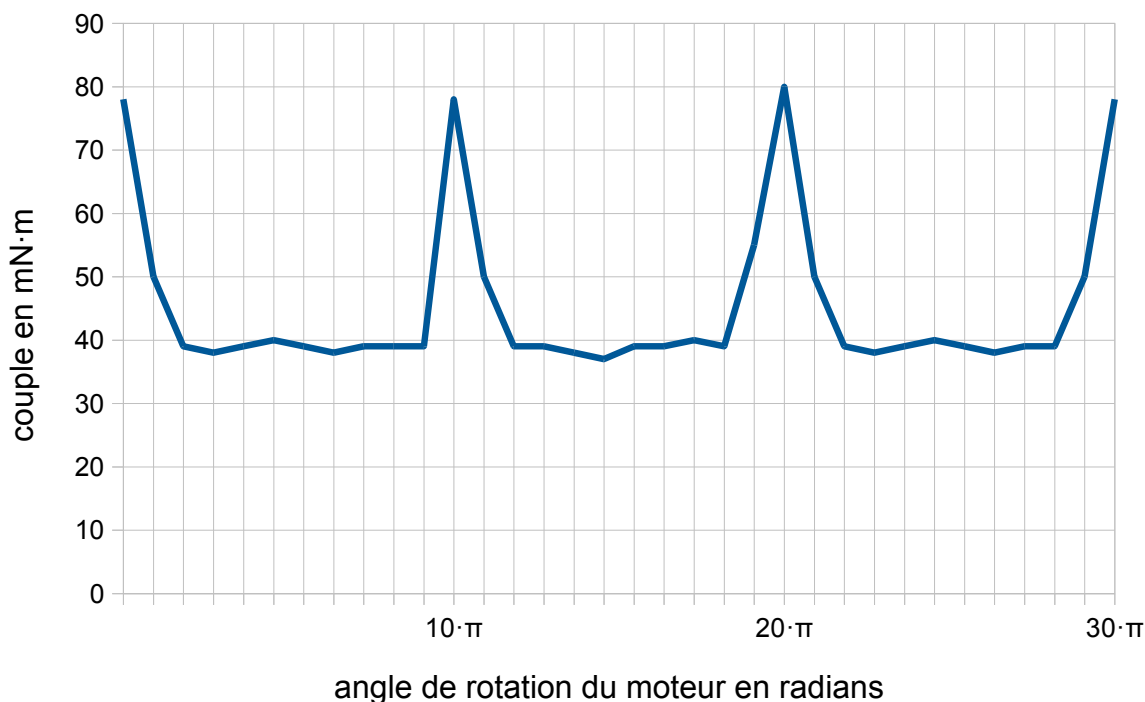


Figure 9 : évolution de la norme du couple moteur en fonction de son angle de rotation en régime permanent.

Q16. Relever le couple maximal et **justifier** la forme de la courbe du couple, ainsi que les valeurs en abscisse, en s'aidant de la figure 7f, de la figure 9 et du rapport de transmission défini à la Q15.

Le moteur électrique du type 82-524-4 alimenté en 230 V - 50 Hz développe sur son arbre de sortie, tournant à $375 \text{ tr}\cdot\text{min}^{-1}$, une puissance utile de 3,5 W en régime permanent.

Q17. Valider le choix du moteur entraînant la pompe et **justifier** la réponse.

6. Comment garantir la sécurité des personnes ?

Objectif de cette partie : **justifier** les choix de matériels afin de respecter les normes de sécurité.

Plusieurs points de sécurité sont à assurer pour permettre une utilisation en toute confiance et répondre aux normes en vigueur.

Garantir un pH non dangereux pour les personnes et pour le matériel

Le dosage du correcteur de pH, géré par la pompe péristaltique, impose :

- un branchement adapté du moteur, pour assurer sa rotation dans le sens souhaité (injection du produit et non refoulement) ;
- un choix de matériau pour le tuyau souple pour supporter les contraintes d'écrasement et d'environnement (acidité du fluide).

Choisir le matériau

Le tuyau écrasé par les galets est le seul composant de la pompe en contact avec le fluide déplacé. Ce tuyau doit donc présenter une résistance chimique adaptée au fluide transporté (ici un acide fort, l'acide sulfurique).

Q18. Au regard du tableau caractérisant les différents types d'élastomères (document technique DT6), **choisir** le matériau le mieux adapté pour la fabrication du tuyau de la pompe. **Justifier** le choix.

Un autre critère à prendre en compte pour le choix du matériau est sa déformation élastique qui doit garantir le bon fonctionnement de la pompe.

La déformation limite ε_f dans le domaine élastique est proportionnelle au rapport $\frac{K_1 c}{E}$

qui prend en compte les propriétés du matériau, donc $\varepsilon_f = \alpha \frac{K_1 c}{E}$

avec :

- ε_f déformation limite en % ;
- E module de Young en MPa ;
- $K_1 c$ ténacité en MPa·m^{1/2} ;
- α coefficient prenant en compte la géométrie de la pièce sollicitée.

Les matériaux choisis pour la conception du tuyau sont ceux qui possèdent une valeur de l'indice de performance $P_1 = \frac{K_1 c}{E}$ supérieur à 0,018 m^{1/2}, ceci afin de maximiser la déformation sans risquer l'endommagement.

Un diagramme de choix est représenté sur le document réponse DR3.

Les matériaux utilisables sont des élastomères tels que 1 MPa < E < 10 MPa afin qu'ils puissent se déformer sous un moindre effort (environ 25 N).

Q19. Sur le document réponse DR3, **tracer** les deux droites verticales correspondant aux valeurs limites du module de Young, puis **justifier** si l'élastomère choisi en réponse à la question Q18 répond au cahier des charges. **Calculer** la nouvelle valeur de l'indice de performance P_1 pour ce matériau puis **tracer** la nouvelle droite oblique correspondant aux iso-valeurs de ce nouvel indice.

Q20. **Justifier** la possibilité d'utiliser un matériau comme l'isoprène (IR), à l'aide du document technique DT6 et de la nouvelle droite oblique de P_1 .

Conclure sur la validité de ce matériau choisi à la question Q18 au regard de l'indice de performance.

Garantir la sécurité des personnes contre les contacts indirects

L'installation est équipée d'une mise à la terre qui s'effectue par un piquet planté proche du bassin (voir figure 1). La norme NF C15-100 impose que les masses métalliques accessibles des différents équipements soient reliées à la terre avec une protection électrique assurée par un disjoncteur différentiel de 30 mA en tête de l'installation. Cette norme permet donc d'assurer la protection de l'installation et des personnes contre un défaut d'isolement électrique. Le document technique DT7 décrit le principe de fonctionnement d'un disjoncteur différentiel.

Afin de valider le choix de matériel assurant la sécurité des personnes, l'analyse d'un défaut franc est étudié. Un fil conducteur du système MEGAMATIC™ se rompt et met la phase L1 en contact avec la carcasse du système (figure 10).

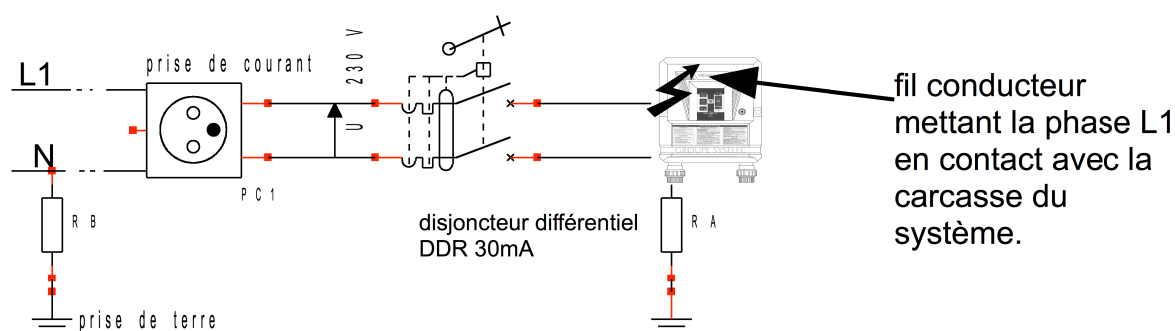


Figure 10 : schéma de principe d'un défaut d'isolement électrique.

Données :

- R_B est la résistance à la terre du neutre, $R_B = 0,2 \Omega$;
- R_A est la résistance à la terre du système MEGAMATIC™, $R_A = 100 \Omega$.

L'utilisateur, qui est en contact avec l'enveloppe conductrice, est équivalent à une résistance R_H telle que $R_H = 1\,000 \Omega$.

En faisant l'hypothèse que la terre est assimilable à un conducteur homogène de résistance négligeable par rapport à R_A et R_B , le schéma électrique équivalent devient celui qui est représenté à la figure 11.

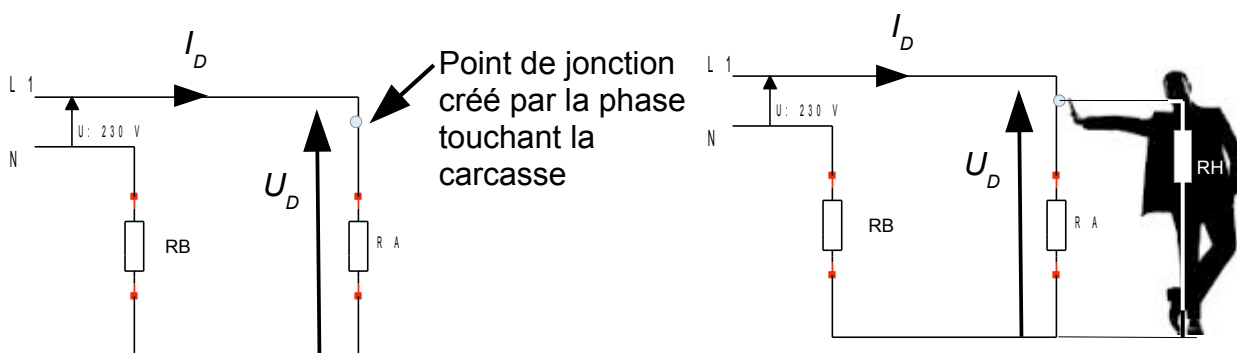


Figure 11 : a. sans contact.

b. avec contact de l'utilisateur.

En se plaçant au moment du défaut, et dans la configuration décrite figure 11 b :

Q21. Préciser, à partir de la figure 11 b, la valeur de la tension de défaut U_D .
Calculer le courant de défaut I_D engendré.

À cet instant, l'utilisateur touche la carcasse comme indiqué. **Calculer** le courant traversant l'utilisateur. À partir des résultats et du document technique DT7, **conclure** quant à la validité du système de protection.

7. Synthèse générale et optimisation.

Objectif de cette partie : présenter une synthèse du travail réalisé et proposer une optimisation du système.

Le dépliant publicitaire du MEGAMATIC™ annonce « une alternative intéressante aux traitements habituels de l'eau des piscines, plus économique, plus écologique et moins allergisante que le chlore ».

Q22. Parmi les avantages annoncés par le fabricant, **citer** ceux que les études précédentes ont permis de valider.

Q23. À partir du retour du service après-vente (SAV) donné dans le document technique DT8, **proposer** une optimisation du produit pour les deux cas non résolus.

Document technique DT1

Tableau récapitulatif des différents traitements d'eau de piscine

	Principe	Avantages	Inconvénients
Chlore	Le chlore permet de lutter contre les champignons, les algues et les bactéries ; il est disponible sous forme de pastilles, liquide, granulés, comprimés et traitements automatiques.	<ul style="list-style-type: none"> • peu onéreux ; • très efficace ; • désinfectant et oxydant¹ ; • simple d'utilisation. 	<ul style="list-style-type: none"> • encombrant : grandes quantités nécessaires au traitement de l'eau ; • dérègle le pH de l'eau de la piscine ; • odeur désagréable.
Sel	L'eau de la piscine est légèrement salée (entre 3 et 5 g·L ⁻¹), puis un électrolyseur transforme le sel en chlore.	<ul style="list-style-type: none"> • peu contraignant : il n'y a rien à faire ; • coût d'utilisation faible : il suffit d'acheter du sel et du correcteur de pH ; • confort de baignade : pas irritant. 	<ul style="list-style-type: none"> • investissement de départ élevé ; • modifie de façon importante le pH de l'eau.
Brome	Le brome est un désinfectant très réactif et un oxydant* qui possède les mêmes qualités que le chlore : ce traitement de l'eau élimine les microbes, bactéries, algues et champignons. Il est disponible sous forme de pastilles et tablettes.	<ul style="list-style-type: none"> • il est peu sensible à la température de l'eau : il reste extrêmement réactif dans une eau chaude ; • le brome n'a pas d'odeur. 	<ul style="list-style-type: none"> • onéreux ; • dissolution plus lente que le chlore.
Oxygène actif	L'oxygène actif est un oxydant très puissant. C'est un bon algicide (lutte contre les algues). En revanche, il ne désinfecte pas, il faut donc lui associer un désinfectant. Il est disponible sous forme de granulés, sachets et liquide.	<ul style="list-style-type: none"> • l'oxygène actif dans l'eau n'a pas d'effet secondaire, contrairement au chlore et au brome qui peuvent entraîner des désagréments s'ils sont mal dosés ; • très réactif ; • compatible avec tous les types de revêtements. 	<ul style="list-style-type: none"> • très sensible au taux de pH de l'eau ; • très sensible aux ultraviolets (UV) ; • très sensible à la température de l'eau : plus l'eau est chaude, plus son efficacité se trouve réduite.

¹Oxydant : se dit d'un corps susceptible de fournir de l'oxygène et, plus généralement, de fixer les électrons.

Document technique DT2

Les différents éléments de l'équilibre d'une eau de piscine

	unités	rôle	plage normale	effet
pH potentiel d'hydrogène	sans unité	Il permet de révéler le caractère acide ou basique de l'eau. Un pH de 7,0 correspond à une eau neutre.	de 7,0 à 7,6	Ce paramètre influence le confort de la baignade. Un pH trop bas crée un risque de corrosion. Un pH trop haut crée un risque de turbidité* et d'entrave à l'action du désinfectant.
TH titre hydrotimétrique	degrés français (°f)	Il permet de mesurer la « dureté » de l'eau (dépend de la quantité de sels de calcium et de magnésium). Ce paramètre de l'eau, dépend uniquement de sa localisation géographique.	de 15°f à 20°f	Trop dure ou trop douce, l'eau est préjudiciable au bassin lui-même et aux éléments du système de filtration. Sa mesure précise est donc de grande importance.
TAC titre alcalimétrique complet	degrés français (°f)	Il permet de mesurer la totalité des sels alcalins (expression de la teneur de l'eau en carbonates et en bicarbonates). Ce paramètre de l'eau, dépend uniquement de sa localisation géographique.	de 10°f à 30°f	Ce paramètre influe sur le pH et constitue un facteur important pour la maintenance correcte du filtre et de la pompe, ainsi que pour éviter des problèmes de turbidité* et d'incrustation sur les parois et le fond de la piscine.

*turbidité : caractère plus ou moins trouble d'un liquide.

Procédure de détermination de l'indice d'équilibre

1. Détermination des différents paramètres TH, TAC et pH des échantillons d'eau prélevés dans la piscine.

2. Détermination des facteurs associés au TH et TAC

valeur du TH (°f)	5	8	10	12,5	16	20	25	34	45	56
valeur du TAC (°f)	5	8	10	12,5	16	20	25	34	45	56
facteur	1,4	1,6	1,7	1,8	1,9	2	2,1	2,2	2,3	2,4

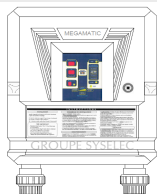
3. Calcul de l'indice d'équilibre

Pour obtenir cet indice, additionner les deux facteurs (TH + TAC) déterminés et le pH.

Comparer la valeur d'indice obtenue avec le tableau ci-après et appliquer le traitement recommandé.

indice	caractéristique de l'eau	recommandations
< 9,6	très corrosif	augmenter le pH à 7,5 environ recalculer l'indice d'équilibre régulièrement
9,6 à 10,5	corrosif	
10,6 à 10,9	proche de l'équilibre	recalculer l'indice d'équilibre régulièrement
11 à 11,2	à l'équilibre	aucune action nécessaire
11,3 à 11,6	proche de l'équilibre	recalculer l'indice d'équilibre régulièrement
11,7 à 12,5	incrustant	diminuer le pH à 7,3 environ recalculer l'indice d'équilibre régulièrement
> 12,6	très incrustant	

Document technique DT3

**MEGAMATIC™**

traitement des piscines privées par procédé électrochimique

DESCRIPTIF

MEGAMATIC™ se présente sous la forme d'une armoire compacte comportant les éléments suivants :

- un capot sur lequel figurent les principales instructions ;
- une platine aluminium, avec étriers pour positionnement du capot et colliers pour maintien de la partie plomberie ;
- un générateur électrochimique composé d'électrodes bipolaires en titane revêtu d'oxyde de métaux précieux (10 plaques pour le MEGAMATIC™) ;
- un coffret électronique assurant la gestion de l'ensemble avec visualisation de différents paramètres (pH, température, programme, les différents contrôles, fonction hiver et fonction choc) ;
- une pompe doseuse, débit maxi 6 L·h⁻¹ ;
- un capteur de débit ;
- une sonde de température, de 0 °C à 47 °C, précision ± 0,1 °C ;
- une sonde pH, précision ± 0,1.

PRODUCTION

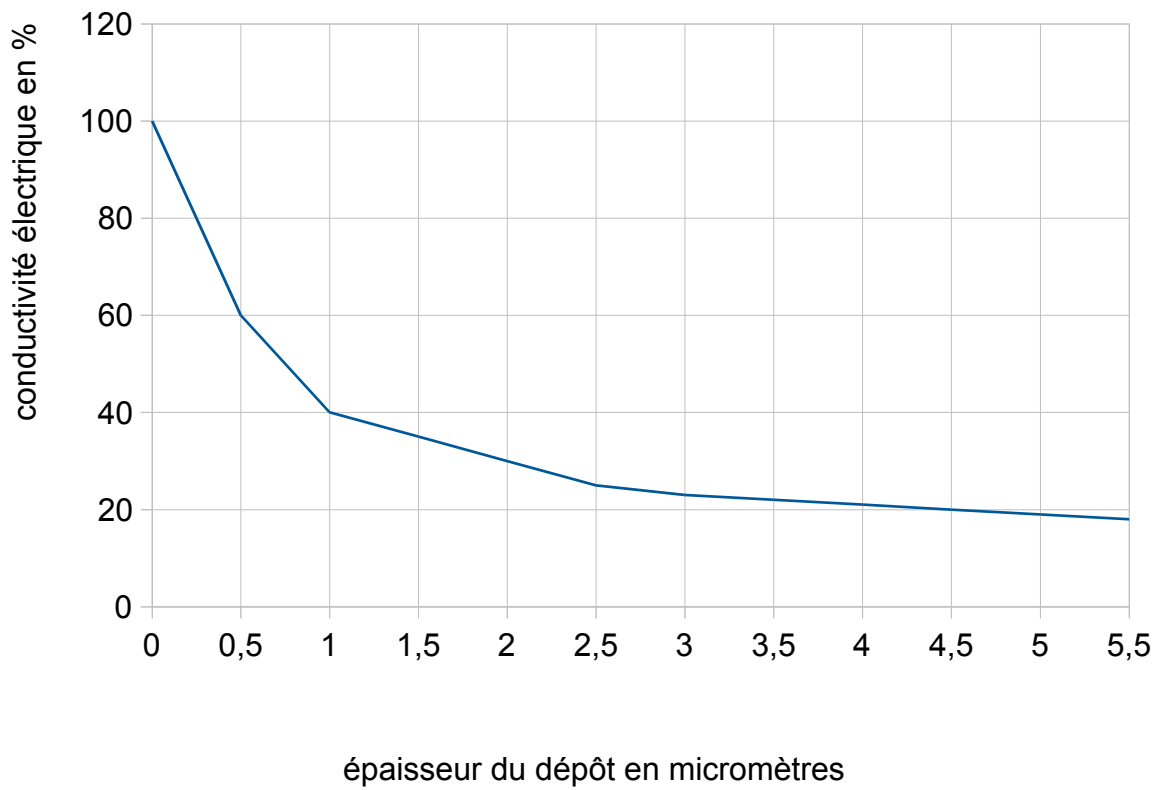
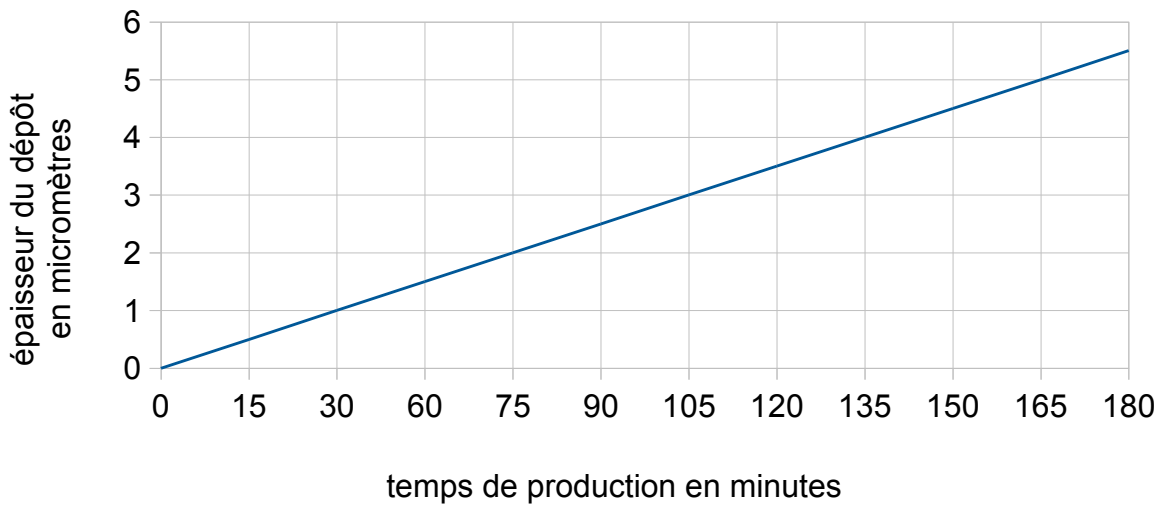
Tableau 1 : temps de production du chlore par 24 h, en fonction du volume du bassin.

sélection commutateur	volume du bassin en m ³	temps de production par 24 heures		
		15 à 19 °C	20 à 25 °C	> 26 °C
1	de 0 à 12,5	1 h	1 h 30 min	2 h
2	de 12,5 à 25	2 h	3 h	4 h
3	de 25 à 37,5	3 h	4 h 30 min	6 h
4	de 37,5 à 50	4 h	6 h	8 h
5	de 50 à 62,5	5 h	7 h 30 min	10 h
6	de 62,5 à 75	6 h	9 h	12 h
7	de 75 à 87,5	7 h	10 h 30 min	14 h
8	de 87,5 à 100	8 h	12 h	16 h
9	de 100 à 110	9 h	13 h 30 min	18 h

Tableau 2 : gestion de l'affichage, en mode production, en fonction de l'intensité.

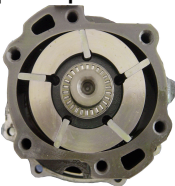



		MEGAMATIC™
Défaut générateur		$I < 0,5 \text{ A}$ allumé fixe avec coupure de production affichages t°/pH/programme éteints
Anomalie production	normal	$I < 2 \text{ A}$ / clignotant $I < 1,5 \text{ A}$ / allumé fixe
	hiver	$I < 1,5 \text{ A}$ / clignotant $I < 1 \text{ A}$ / allumé fixe
Production normale		$2 \text{ A} < I < 4 \text{ A}$ l'allumage de chaque DEL correspond à une augmentation de 0,25 A
Excédent de sel	normal	$I > 4 \text{ A}$ / allumé fixe + ½ générateur
	½ générateur	$I > 4,5 \text{ A}$ coupure production + « S » sur afficheur température

Document technique DT4



Document technique DT5

Tableau comparatif de différentes pompes fournissant pression et débit convenables :

Type	Avantages	Inconvénients
Pompe à palettes 	<ul style="list-style-type: none"> - faible niveau sonore en fonctionnement ; - inversion entrée/sortie possible ; - auto-amorçage. 	<ul style="list-style-type: none"> - le lubrifiant peut entrer en contact avec le fluide transporté ; - tolérance aux liquides limitée.
Pompe centrifuge 	<ul style="list-style-type: none"> - très robuste ; - un seul sens de rotation ; - inversion entrée/sortie impossible. 	<ul style="list-style-type: none"> - pas de dosage possible ; - vitesse élevée nécessaire ; - le lubrifiant peut entrer en contact avec le fluide transporté ; - phénomène de cavitation qui peut être destructeur ; - pas d'auto-amorçage.
Pompe péristaltique 	<ul style="list-style-type: none"> - contact fluide/tuyau uniquement ; - pas de contamination du fluide transporté avec les produits lubrifiant ; - auto-amorçage ; - dosage précis ; - inversion entrée/sortie possible. 	<ul style="list-style-type: none"> - usure du tuyau écrasé.
Pompe à engrenage 	<ul style="list-style-type: none"> - très robuste ; - silencieuse ; - inversion entrée/sortie possible ; - auto-amorçage. 	<ul style="list-style-type: none"> - le lubrifiant peut entrer en contact avec le fluide transporté.

Document technique DT6

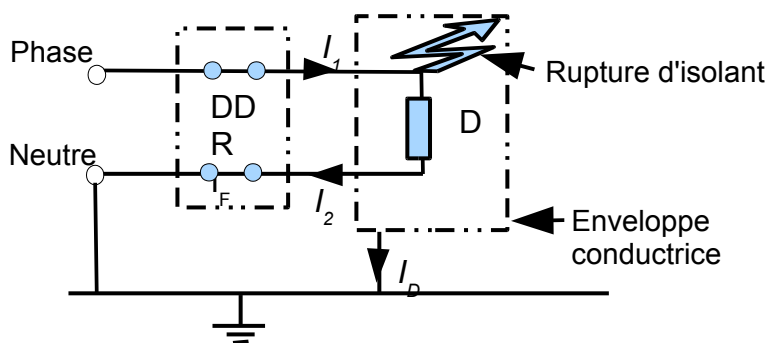
Principaux élastomères								
résistance chimique	caoutchouc naturel (NR)	néoprène (CR)	butadiène-styrène (SBR)	isoprène (IR)	caoutchouc butyle (IIR)	éthylène (EVA)	élastomère de silicone (SI)	polyuréthane (PU)
huile	-	++	-	-	-	-	+	++
solvants	-	+	-	-	+	-	-	++
eau	++	++	++	++	+++	+++	++	+++
impermeabilité aux gaz	+	-	+	+	+++	-	+	-
acides faibles	++	++	++	++	+++	++	+	+
acides forts	+	+	+	+	+++	++	-	+

- : non utilisable + : utilisable ++ : performant +++ : recommandé

Document technique DT7

a) Principe simplifié de fonctionnement d'un disjoncteur différentiel (DDR)

En l'absence de défaut (pas de rupture d'isolant, $I_D = 0$ A) $I_1 = I_2$, le DDR ne se déclenche pas (les deux interrupteurs restent fermés) ; le courant I_1 qui rentre est de même intensité que celui qui sort I_2 .



D est un dipôle quelconque, ici D est le circuit de l'électrolyseur.

I_F est l'intensité du courant de déclenchement du DDR.

En présence d'un défaut d'isolement $I_1 > I_2$ avec $I_1 - I_2 = I_D$, le circuit de détection du DDR va enregistrer cet écart I_D entre l'intensité du courant « sortant » et l'intensité du courant « rentrant ». Si I_D atteint I_F avec $I_F = 30$ mA (intensité de déclenchement du DDR) les interrupteurs s'ouvrent et l'équipement sera automatiquement mis hors tension.

b) Effet d'électrisation sur un être humain

À partir de 5 mA	À partir de 10 mA	À partir de 25 mA	À partir de 50 mA
secousse électrique	contraction musculaire	tétanisation des muscles respiratoires	fibrillation ventriculaire : effets irréversibles

Document technique DT8

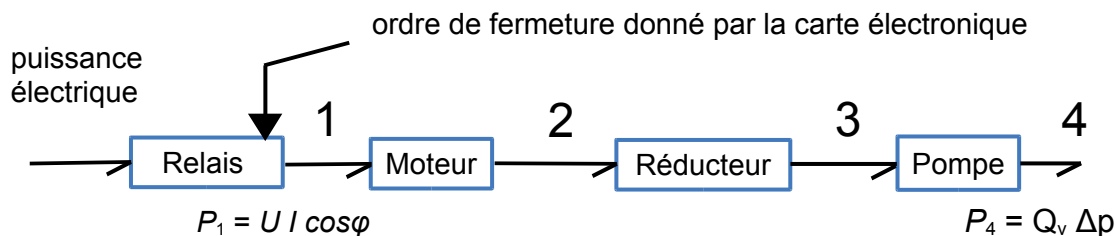
Le tableau ci-dessous est un extrait des retours au service après vente (SAV) concernant les problèmes rencontrés par les utilisateurs du système Megamatic™.

Nombre de cas	Problèmes	Analyse	Solutions
5	Température bloquée sur 47 °C.	La sonde de température est en court-circuit.	Remplacer la sonde de température.
4	Eau verte, apparition d'algues.	Taux de sel trop bas, surtout en période estivale, utilisation piscine intensive manque de sel après un orage violent. Les utilisateurs se plaignent d'avoir dû rajouter manuellement du sel.	
4	Eau trouble.	pH trop élevé, les utilisateurs ont observé le fonctionnement de la pompe de régulation de pH alors que le correcteur manquait dans le réservoir.	

Document réponse DR1

Composant	Fonction (à compléter)	Pour information
Pompe de circulation	assurer la circulation de l'eau de la piscine	pompe centrifuge alimentée en 230 V
Filtre à sable		volume moyen 40 L
PAC		élément optionnel
Cellule d'électrolyse		électrodes en titane
Sonde pH		
Pompe du correcteur de pH		alimentée en 230 V
Réservoir de correcteur de pH		bidon de 20 L
Coffret électrique de la piscine		permet la lecture des informations

Document réponse DR2



Noter pour les points repérés ci-dessus, la nature des puissances :

Nature de P_1

Nature de P_2

Nature de P_3

Nature de P_4

Écrire l'expression littérale de la puissance :

$P_1 =$

$P_2 =$

$P_3 =$

$P_4 =$

Préciser l'unité de chacune des grandeurs :

Document réponse DR3

Le diagramme ci-dessous se lit de la façon suivante :

- les familles de matériaux (polymères, métaux, céramiques, etc.) sont représentées dans des bulles ;
- l'abscisse du graphe est le module de Young en GPa ($1\text{GPa} = 10^3\text{MPa}$) ;
- l'ordonnée du graphe est la ténacité en $\text{MPa}\cdot\text{m}^{1/2}$.

Compte tenu des échelles logarithmiques en abscisses et en ordonnées, les iso-valeurs de l'indice de performance P_1 sont des droites obliques. Les autres valeurs de P_1 correspondent à des droites parallèles à celle tracée, qui représente la valeur de l'indice de performance $P_1 = 100 / (0,1 \times 10^3) = 1\text{ m}^{1/2}$ (calcul effectué au point indiqué).

