

Bohr Niels	Durée : 15 minutes
------------	--------------------

Les réponses doivent être reportées uniquement sur la feuille réponse. Aucune réponse donnée sur les feuilles suivantes ne sera prise en compte.

Les cases doivent être coloriées				
correct	incorrect			
<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

Vous devez colorier les cases au crayon à papier ou au stylo noir ou au stylo bleu pour répondre aux questions. En cas d'erreur, effacez à la gomme ou au « blanc » *mais ne pas redessiner la case.*

Les questions *sans* le symbole ★ signifient qu'il n'y a qu'une seule réponse.
Barème : 1 point par bonne réponse ; 0 point par mauvaise réponse.

Les questions *avec* le symbole ★ signifient qu'il y a plusieurs bonnes réponses.
Barème : 1 point par bonne réponse ; -0,5 point par mauvaise réponse.

- Q. 1★ Trouve toutes les propositions relatives à l'état gazeux.
- ☒ Les molécules sont très éloignées les unes des autres (il y a donc de l'espace, du vide entre elles, ce qui leur permet de se rapprocher s'il le faut).
 - ☐ Si on attrape une extrémité d'un solide, tout le solide se déplace.
 - ☐ Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
 - ☐ Un liquide est séparable, il peut former des gouttes. Les gouttes séparées peuvent reformer le liquide.
 - ☐ Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
 - ☒ Un gaz occupe tout l'espace disponible (toute la place qu'on lui offre).
 - ☒ Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
 - ☒ Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
 - ☐ Les molécules sont faiblement accrochées les unes aux autres.
 - ☐ Les molécules bougent un peu en vibrant sur elles-mêmes.
 - ☐ Les molécules sont fortement liées les unes aux autres (toutes accrochées ensemble).
 - ☐ Les molécules peuvent facilement se déplacer.
 - ☐ Un solide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
 - ☒ Tous les gaz peuvent se mélanger (l'air est un mélange de gaz).
 - ☒ Un gaz est très facilement déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
 - ☐ Les molécules ne peuvent pas se déplacer les unes par rapport aux autres.
 - ☐ Les molécules roulent en permanence les unes sur les autres en raison de leur agitation.
 - ☐ Un liquide est déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
 - ☐ Un liquide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
 - ☐ La surface d'un liquide au repos est plane et horizontale.
 - ☒ Un gaz est compressible et expansible (on peut diminuer et augmenter son volume).
 - ☐ Un solide est difficile à déformer, il garde sa forme quand on le déplace.

Q. 2★ Trouve toutes les propositions relatives à l'état solide.

- ☐ 1 Tous les gaz peuvent se mélanger (l'air est un mélange de gaz).
- ☐ 2 Un gaz occupe tout l'espace disponible (toute la place qu'on lui offre).
- ☐ 3 Un gaz est très facilement déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☐ 4 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☐ 5 Un gaz est compressible et expansible (on peut diminuer et augmenter son volume).
- ☒ 6 Les molécules bougent un peu en vibrant sur elles-mêmes.
- ☐ 7 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☒ 8 Si on attrape une extrémité d'un solide, tout le solide se déplace.
- ☐ 9 Un liquide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☒ 10 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☐ 11 Un liquide est déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☒ 12 Les molécules ne peuvent pas se déplacer les unes par rapport aux autres.
- ☐ 13 Les molécules sont faiblement accrochées les unes aux autres.
- ☒ 14 Un solide est difficile à déformer, il garde sa forme quand on le déplace.
- ☒ 15 Un solide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ 16 Les molécules sont très éloignées les unes des autres (il y a donc de l'espace, du vide entre elles, ce qui leur permet de se rapprocher s'il le faut).
- ☐ 17 Les molécules roulent en permanence les unes sur les autres en raison de leur agitation.
- ☐ 18 Un liquide est séparable, il peut former des gouttes. Les gouttes séparées peuvent reformer le liquide.
- ☐ 19 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☒ 20 Les molécules sont fortement liées les unes aux autres (toutes accrochées ensemble).
- ☐ 21 Les molécules peuvent facilement se déplacer.
- ☐ 22 La surface d'un liquide au repos est plane et horizontale.

Q. 3★ Trouve toutes les propositions relatives à l'état liquide.

- ☐ 1 Les molécules sont fortement liées les unes aux autres (toutes accrochées ensemble).
- ☐ 2 Un solide est difficile à déformer, il garde sa forme quand on le déplace.
- ☐ 3 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☐ 4 Un gaz est compressible et expansible (on peut diminuer et augmenter son volume).
- ☐ La surface d'un liquide au repos est plane et horizontale.
- ☐ Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☐ Les molécules peuvent facilement se déplacer.
- ☐ Les molécules roulent en permanence les unes sur les autres en raison de leur agitation.
- ☐ 9 Les molécules bougent un peu en vibrant sur elles-mêmes.
- ☐ 10 Les molécules sont très éloignées les unes des autres (il y a donc de l'espace, du vide entre elles, ce qui leur permet de se rapprocher s'il le faut).
- ☐ 11 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☐ Les molécules sont faiblement accrochées les unes aux autres.
- ☐ 13 Si on attrape une extrémité d'un solide, tout le solide se déplace.
- ☐ Un liquide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ Un liquide est séparable, il peut former des gouttes. Les gouttes séparées peuvent reformer le liquide.
- ☐ 16 Un solide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ 17 Les molécules ne peuvent pas se déplacer les unes par rapport aux autres.
- ☐ 18 Un gaz est très facilement déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☐ 19 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☐ Un liquide est déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☐ 21 Un gaz occupe tout l'espace disponible (toute la place qu'on lui offre).
- ☐ 22 Tous les gaz peuvent se mélanger (l'air est un mélange de gaz).



FEUILLE DE RÉPONSES À COMPLÉTER

Les réponses doivent être reportées uniquement sur cette feuille. Aucune réponse donnée sur les feuilles précédentes ne sera prise en compte.

Avogadro Amedeo Durée : 15 minutes

Vous devez colorier les cases au crayon à papier ou au stylo noir ou au stylo bleu pour répondre aux questions. En cas d'erreur, effacez à la gomme ou au « blanco » *mais ne pas redessiner la case*.

Les questions *sans* le symbole ♣ signifie qu'il n'y a qu'une seule réponse.

Barème : 1 point par bonne réponse ; 0 point par mauvaise réponse.

Les questions *avec* le symbole ♣ signifie qu'il y a plusieurs bonnes réponses.

Barème : 1 point par bonne réponse ; -0,5 point par mauvaise réponse.

Question 1 : ☒1 ☐2 ☐3 ☒4 ☐5 ☒6 ☐7 ☐8 ☒9 ☐10 ☒11
☐12 ☐13 ☐14 ☒15 ☐16 ☐17 ☐18 ☐19 ☐20 ☒21 ☒22

Question 2 : ☐1 ☐2 ☐3 ☐4 ☐5 ☒6 ☒7 ☐8 ☒9 ☐10 ☐11
☒12 ☐13 ☐14 ☐15 ☐16 ☒17 ☒18 ☒19 ☐20 ☒21 ☐22

Question 3 : ☐1 ☐2 ☒3 ☐4 ☐5 ☐6 ☐7 ☐8 ☒9 ☐10 ☐11
☒12 ☒13 ☐14 ☒15 ☐16 ☐17 ☒18 ☐19 ☒20 ☒21 ☐22

Copernic Nicolas

Durée : 15 minutes

Les réponses doivent être reportées uniquement sur la feuille réponse. Aucune réponse donnée sur les feuilles suivantes ne sera prise en compte.

Les cases doivent être coloriées				
correct	incorrect			
<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

Vous devez colorier les cases au crayon à papier ou au stylo noir ou au stylo bleu pour répondre aux questions. En cas d'erreur, effacez à la gomme ou au « blanc » mais ne pas redessiner la case.

Les questions *sans* le symbole ★ signifient qu'il n'y a qu'une seule réponse.
Barème : 1 point par bonne réponse ; 0 point par mauvaise réponse.

Les questions *avec* le symbole ★ signifient qu'il y a plusieurs bonnes réponses.
Barème : 1 point par bonne réponse ; -0,5 point par mauvaise réponse.

- Q. 1★** Trouve toutes les propositions relatives à l'état solide.
- ☐ 1 Un gaz est très facilement déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
 - ☒ 2 Un solide est difficile à déformer, il garde sa forme quand on le déplace.
 - ☐ 3 Un liquide est séparable, il peut former des gouttes. Les gouttes séparées peuvent reformer le liquide.
 - ☐ 4 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
 - ☒ 5 Un solide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
 - ☐ 6 Un liquide est déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
 - ☐ 7 Les molécules sont très éloignées les unes des autres (il y a donc de l'espace, du vide entre elles, ce qui leur permet de se rapprocher s'il le faut).
 - ☐ 8 Un gaz occupe tout l'espace disponible (toute la place qu'on lui offre).
 - ☒ 9 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
 - ☐ 10 La surface d'un liquide au repos est plane et horizontale.
 - ☐ 11 Les molécules sont faiblement accrochées les unes aux autres.
 - ☐ 12 Les molécules roulent en permanence les unes sur les autres en raison de leur agitation.
 - ☐ 13 Un gaz est compressible et expansible (on peut diminuer et augmenter son volume).
 - ☐ 14 Un liquide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
 - ☐ 15 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
 - ☒ 16 Les molécules sont fortement liées les unes aux autres (toutes accrochées ensemble).
 - ☒ 17 Si on attrape une extrémité d'un solide, tout le solide se déplace.
 - ☒ 18 Les molécules bougent un peu en vibrant sur elles-mêmes.
 - ☒ 19 Les molécules ne peuvent pas se déplacer les unes par rapport aux autres.
 - ☐ 20 Tous les gaz peuvent se mélanger (l'air est un mélange de gaz).
 - ☐ 21 Les molécules peuvent facilement se déplacer.
 - ☐ 22 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.

Q. 2★ Trouve toutes les propositions relatives à l'état liquide.

- ☐ 1 Un gaz est très facilement déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☐ Les molécules peuvent facilement se déplacer.
- ☐ 3 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☐ 4 Les molécules sont fortement liées les unes aux autres (toutes accrochées ensemble).
- ☐ 5 Un gaz est compressible et expansible (on peut diminuer et augmenter son volume).
- ☐ Les molécules sont faiblement accrochées les unes aux autres.
- ☐ 7 Un solide est difficile à déformer, il garde sa forme quand on le déplace.
- ☐ 8 Si on attrape une extrémité d'un solide, tout le solide se déplace.
- ☐ 9 Les molécules ne peuvent pas se déplacer les unes par rapport aux autres.
- ☐ 10 Les molécules sont très éloignées les unes des autres (il y a donc de l'espace, du vide entre elles, ce qui leur permet de se rapprocher s'il le faut).
- ☐ 11 Tous les gaz peuvent se mélanger (l'air est un mélange de gaz).
- ☐ 12 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☐ Un liquide est déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☐ Un liquide est séparable, il peut former des gouttes. Les gouttes séparées peuvent reformer le liquide.
- ☐ 15 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☐ 16 Les molécules bougent un peu en vibrant sur elles-mêmes.
- ☐ Un liquide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ 18 Un solide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☐ La surface d'un liquide au repos est plane et horizontale.
- ☐ 21 Un gaz occupe tout l'espace disponible (toute la place qu'on lui offre).
- ☐ Les molécules roulent en permanence les unes sur les autres en raison de leur agitation.

Q. 3★ Trouve toutes les propositions relatives à l'état gazeux.

- ☐ 1 Un solide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ 2 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☐ 3 Un liquide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ 4 Les molécules ne peuvent pas se déplacer les unes par rapport aux autres.
- ☐ 5 Les molécules roulent en permanence les unes sur les autres en raison de leur agitation.
- ☒ Tous les gaz peuvent se mélanger (l'air est un mélange de gaz).
- ☐ 7 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☒ Un gaz est très facilement déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☐ 9 Un solide est difficile à déformer, il garde sa forme quand on le déplace.
- ☒ Un gaz occupe tout l'espace disponible (toute la place qu'on lui offre).
- ☐ 11 La surface d'un liquide au repos est plane et horizontale.
- ☒ Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☐ 13 Les molécules bougent un peu en vibrant sur elles-mêmes.
- ☒ Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☐ 15 Un liquide est séparable, il peut former des gouttes. Les gouttes séparées peuvent reformer le liquide.
- ☐ 16 Les molécules sont faiblement accrochées les unes aux autres.
- ☐ 17 Si on attrape une extrémité d'un solide, tout le solide se déplace.
- ☐ 18 Un liquide est déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☒ Un gaz est compressible et expansible (on peut diminuer et augmenter son volume).
- ☐ 20 Les molécules peuvent facilement se déplacer.
- ☐ 21 Les molécules sont fortement liées les unes aux autres (toutes accrochées ensemble).
- ☒ Les molécules sont très éloignées les unes des autres (il y a donc de l'espace, du vide entre elles, ce qui leur permet de se rapprocher s'il le faut).



FEUILLE DE RÉPONSES À COMPLÉTER

Les réponses doivent être reportées uniquement sur cette feuille. Aucune réponse donnée sur les feuilles précédentes ne sera prise en compte.

Bohr Niels Durée : 15 minutes

Vous devez colorier les cases au crayon à papier ou au stylo noir ou au stylo bleu pour répondre aux questions. En cas d'erreur, effacez à la gomme ou au « blanco » *mais ne pas redessiner la case.*

Les questions *sans* le symbole ♣ signifie qu'il n'y a qu'une seule réponse.

Barème : 1 point par bonne réponse ; 0 point par mauvaise réponse.

Les questions *avec* le symbole ♣ signifie qu'il y a plusieurs bonnes réponses.

Barème : 1 point par bonne réponse ; -0,5 point par mauvaise réponse.

Question 1 : ☐1 ☐2 ☐3 ☒4 ☒5 ☒6 ☐7 ☒8 ☐9 ☒10 ☐11
☐12 ☐13 ☐14 ☐15 ☐16 ☐17 ☐18 ☒19 ☐20 ☒21 ☒22

Question 2 : ☐1 ☐2 ☐3 ☒4 ☐5 ☒6 ☒7 ☐8 ☐9 ☐10 ☒11
☐12 ☒13 ☐14 ☒15 ☒16 ☐17 ☒18 ☐19 ☐20 ☐21 ☐22

Question 3 : ☒1 ☐2 ☐3 ☒4 ☐5 ☒6 ☐7 ☒8 ☐9 ☐10 ☐11
☐12 ☒13 ☐14 ☐15 ☒16 ☐17 ☐18 ☐19 ☒20 ☒21 ☐22

Einstein Albert	Durée : 15 minutes
-----------------	--------------------

Les réponses doivent être reportées uniquement sur la feuille réponse.
Aucune réponse donnée sur les feuilles suivantes ne sera prise en compte.

Les cases doivent être coloriées				
correct	incorrect			
<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

Vous devez colorier les cases au crayon à papier ou au stylo noir ou au stylo bleu pour répondre aux questions. En cas d'erreur, effacez à la gomme ou au « blanc » *mais ne pas redessiner la case.*

Les questions *sans* le symbole ★ signifient qu'il n'y a qu'une seule réponse.
Barème : 1 point par bonne réponse ; 0 point par mauvaise réponse.

Les questions *avec* le symbole ★ signifient qu'il y a plusieurs bonnes réponses.
Barème : 1 point par bonne réponse ; -0,5 point par mauvaise réponse.

- Q. 1★ Trouve toutes les propositions relatives à l'état liquide.
- ☐ 1 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
 - ☐ 2 Si on attrape une extrémité d'un solide, tout le solide se déplace.
 - ☐ 3 Un gaz est compressible et expansible (on peut diminuer et augmenter son volume).
 - ☐ 4 La surface d'un liquide au repos est plane et horizontale.
 - ☐ 5 Les molécules bougent un peu en vibrant sur elles-mêmes.
 - ☐ 6 Les molécules sont très éloignées les unes des autres (il y a donc de l'espace, du vide entre elles, ce qui leur permet de se rapprocher s'il le faut).
 - ☐ 7 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
 - ☐ 8 Tous les gaz peuvent se mélanger (l'air est un mélange de gaz).
 - ☐ 9 Un gaz occupe tout l'espace disponible (toute la place qu'on lui offre).
 - ☐ 10 Les molécules sont faiblement accrochées les unes aux autres.
 - ☐ 11 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
 - ☐ 12 Un liquide est séparable, il peut former des gouttes. Les gouttes séparées peuvent reformer le liquide.
 - ☐ 13 Un liquide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
 - ☐ 14 Les molécules ne peuvent pas se déplacer les unes par rapport aux autres.
 - ☐ 15 Un solide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
 - ☐ 16 Les molécules sont fortement liées les unes aux autres (toutes accrochées ensemble).
 - ☐ 17 Les molécules peuvent facilement se déplacer.
 - ☐ 18 Les molécules roulent en permanence les unes sur les autres en raison de leur agitation.
 - ☐ 19 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
 - ☐ 20 Un liquide est déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
 - ☐ 21 Un solide est difficile à déformer, il garde sa forme quand on le déplace.
 - ☐ 22 Un gaz est très facilement déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.

Q. 2★ Trouve toutes les propositions relatives à l'état solide.

- ☐ 1 La surface d'un liquide au repos est plane et horizontale.
- ☐ 2 Un liquide est séparable, il peut former des gouttes. Les gouttes séparées peuvent reformer le liquide.
- ☐ 3 Les molécules sont très éloignées les unes des autres (il y a donc de l'espace, du vide entre elles, ce qui leur permet de se rapprocher s'il le faut).
- ☐ 4 Un gaz occupe tout l'espace disponible (toute la place qu'on lui offre).
- ☒ Un solide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ 6 Les molécules sont faiblement accrochées les unes aux autres.
- ☒ Si on attrape une extrémité d'un solide, tout le solide se déplace.
- ☐ 8 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☒ Les molécules sont fortement liées les unes aux autres (toutes accrochées ensemble).
- ☐ 10 Tous les gaz peuvent se mélanger (l'air est un mélange de gaz).
- ☒ Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☐ 12 Les molécules roulent en permanence les unes sur les autres en raison de leur agitation.
- ☒ Les molécules ne peuvent pas se déplacer les unes par rapport aux autres.
- ☒ Les molécules bougent un peu en vibrant sur elles-mêmes.
- ☐ 15 Les molécules peuvent facilement se déplacer.
- ☐ 16 Un gaz est compressible et expansible (on peut diminuer et augmenter son volume).
- ☐ 17 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☒ Un solide est difficile à déformer, il garde sa forme quand on le déplace.
- ☐ 19 Un liquide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ 20 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☐ 21 Un gaz est très facilement déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☐ 22 Un liquide est déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.

Q. 3★ Trouve toutes les propositions relatives à l'état gazeux.

- ☐ 1 Un liquide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ 2 Un liquide est séparable, il peut former des gouttes. Les gouttes séparées peuvent reformer le liquide.
- ☐ 3 Un gaz occupe tout l'espace disponible (toute la place qu'on lui offre).
- ☐ 4 Les molécules peuvent facilement se déplacer.
- ☐ 5 Les molécules sont faiblement accrochées les unes aux autres.
- ☐ 6 La surface d'un liquide au repos est plane et horizontale.
- ☐ 7 Un solide est difficile à déformer, il garde sa forme quand on le déplace.
- ☐ 8 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☐ 9 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☐ 10 Un gaz est très facilement déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☐ 11 Les molécules bougent un peu en vibrant sur elles-mêmes.
- ☐ 12 Un gaz est compressible et expansible (on peut diminuer et augmenter son volume).
- ☐ 13 Les molécules sont très éloignées les unes des autres (il y a donc de l'espace, du vide entre elles, ce qui leur permet de se rapprocher s'il le faut).
- ☐ 14 Les molécules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- ☐ 15 Les molécules ne peuvent pas se déplacer les unes par rapport aux autres.
- ☐ 16 Les molécules roulent en permanence les unes sur les autres en raison de leur agitation.
- ☐ 17 Si on attrape une extrémité d'un solide, tout le solide se déplace.
- ☐ 18 Un liquide est déformable, il prend la forme du récipient qui le contient.
- ☐ 19 Tous les gaz peuvent se mélanger (l'air est un mélange de gaz).
- ☐ 20 Les molécules ne sont pas du tout liées les unes aux autres.
- ☐ 21 Un solide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- ☐ 22 Les molécules sont fortement liées les unes aux autres (toutes accrochées ensemble).



FEUILLE DE RÉPONSES À COMPLÉTER

Les réponses doivent être reportées uniquement sur cette feuille. Aucune réponse donnée sur les feuilles précédentes ne sera prise en compte.

Copernic Nicolas Durée : 15 minutes

Vous devez colorier les cases au crayon à papier ou au stylo noir ou au stylo bleu pour répondre aux questions. En cas d'erreur, effacez à la gomme ou au « blanco » *mais ne pas redessiner la case*.

Les questions *sans* le symbole ♣ signifie qu'il n'y a qu'une seule réponse.

Barème : 1 point par bonne réponse ; 0 point par mauvaise réponse.

Les questions *avec* le symbole ♣ signifie qu'il y a plusieurs bonnes réponses.

Barème : 1 point par bonne réponse ; -0,5 point par mauvaise réponse.

Question 1 : ☒1 ☐2 ☐3 ☒4 ☐5 ☒6 ☐7 ☒8 ☐9 ☐10 ☐11
☒12 ☒13 ☒14 ☐15 ☐16 ☐17 ☐18 ☐19 ☐20 ☐21 ☒22

Question 2 : ☒1 ☒2 ☐3 ☐4 ☒5 ☐6 ☒7 ☐8 ☐9 ☒10 ☐11
☐12 ☒13 ☐14 ☒15 ☐16 ☒17 ☐18 ☐19 ☐20 ☐21 ☒22

Question 3 : ☐1 ☐2 ☐3 ☐4 ☒5 ☐6 ☐7 ☐8 ☒9 ☐10 ☐11
☒12 ☐13 ☒14 ☒15 ☐16 ☐17 ☐18 ☐19 ☒20 ☒21 ☐22

