

**Avogadro Amedeo** 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.*

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.

**Question 1 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état solide.

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

**Question 2 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état liquide.

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

**Question 3 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état gazeux.

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



# FEUILLE DE RÉPONSES À COMPLÉTER

**Avogadro Amedeo** Durée : 5 minutes

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

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

Réservé  1 —  2 -

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

<b>Bohr Niels</b> 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.*

**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.

**Question 1 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état solide.

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

**Question 2 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état liquide.

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

**Question 3 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état gazeux.

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



# FEUILLE DE RÉPONSES À COMPLÉTER

**Bohr Niels** Durée : 5 minutes

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

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

Réservé  1 —  2 -

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



<b>Copernic Nicolas</b> 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.*

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.

**Question 1 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état solide.

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

**Question 2 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état liquide.

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

**Question 3 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état gazeux.

- 1 Un liquide est sporable, il peut former des gouttes. Les gouttes spares peuvent reformer le liquide.
- 2 Les molcules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- 3 Les molcules bougent un peu en vibrant sur elles-mmes.
- 4 Un solide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- 5 Un gaz est trs facilement dformable, il prend la forme du rcipient qui le contient.
- 6 Si on attrape une extrmit d'un solide, tout le solide se dplace.
- 7 Les molcules ne peuvent pas se dplacer les unes par rapport aux autres.
- 8 Un solide est difficile dformer, il garde sa forme quand on le dplace.
- 9 Tous les gaz peuvent se mlanger (l'air est un mlange de gaz).
- 10 Un liquide est dformable, il prend la forme du rcipient qui le contient.
- 11 Un liquide est incompressible, on ne peut pas changer son volume.
- 12 Un gaz occupe tout l'espace disponible (toute la place qu'on lui offre).
- 13 Les molcules sont fortement lies les unes aux autres (toutes accroches ensemble).
- 14 Les molcules sont trs loignes 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).
- 15 Les molcules ne sont pas du tout lies les unes aux autres.
- 16 La surface d'un liquide au repos est plane et horizontale.
- 17 Les molcules roulent en permanence les unes sur les autres en raison de leur agitation.
- 18 Les molcules sont faiblement accroches les unes aux autres.
- 19 Les molcules sont en contact, elle ne peuvent pas se rapprocher.
- 20 Un gaz est compressible et expansible (on peut diminuer et augmenter son volume).
- 21 Les molcules ne sont pas du tout lies les unes aux autres.
- 22 Les molcules peuvent facilement se dplacer.



# FEUILLE DE RÉPONSES À COMPLÉTER

**Copernic Nicolas** Durée : 5 minutes

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

**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 cases doivent être coloriées				
correct	incorrect			
<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
✓	□	⊞	⊞	⊞

Réservé  1 —  2 -

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.*

**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.

**Question 1 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état solide.

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

**Question 2 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état liquide.

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

**Question 3 ♣** Trouve toutes les propositions relatives l'état gazeux.

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



# FEUILLE DE RÉPONSES À COMPLÉTER

**Einstein Albert** Durée : 5 minutes

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

**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 cases doivent être coloriées	
correct	incorrect
■	<input type="checkbox"/> ✓ <input type="checkbox"/> □ <input type="checkbox"/> ⊕ <input type="checkbox"/> ⊗

Réservé  1 —  2 -

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