

Al**Aluminium**Aluminium — solide
 Numéro atomique
13

 Point de fusion
660,32 °C

 Masse atomique
26,9815386

 Point d'ébullition
2519 °C

 Masse volumique
2,375 g·cm⁻³

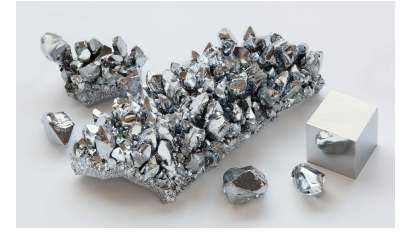
 Vitesse du son
5000 m·s⁻¹
Ca**Calcium**Calcium — solide
 Numéro atomique
20

 Point de fusion
842 °C

 Masse atomique
40,078

 Point d'ébullition
1484 °C

 Masse volumique
1,378 g·cm⁻³

 Vitesse du son
3810 m·s⁻¹
Cr**Chrome**Chromium — solide
 Numéro atomique
24

 Point de fusion
1907 °C

 Masse atomique
51,9961

 Point d'ébullition
2671 °C

 Masse volumique
6,3 g·cm⁻³

 Vitesse du son
5940 m·s⁻¹
As**Arsenic**Arsenic — solide
 Numéro atomique
33

 Point de fusion
615! °C

 Masse atomique
74,92160

 Point d'ébullition
615! °C

 Masse volumique
5,22 g·cm⁻³

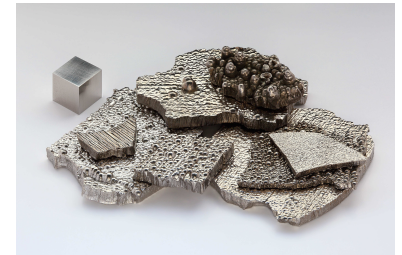
 Vitesse du son
— m·s⁻¹
C**Carbone**Carbon — solide
 Numéro atomique
6

 Point de fusion
3642! °C

 Masse atomique
12,0107

 Point d'ébullition
3642! °C

 Masse volumique
3,515 g·cm⁻³

 Vitesse du son
18.350 m·s⁻¹
Co**Cobalt**Cobalt — solide
 Numéro atomique
27

 Point de fusion
1495 °C

 Masse atomique
58,933195

 Point d'ébullition
2927 °C

 Masse volumique
7,75 g·cm⁻³

 Vitesse du son
4720 m·s⁻¹
B**Bore**Boron — solide
 Numéro atomique
5

 Point de fusion
2076 °C

 Masse atomique
10,811

 Point d'ébullition
3927 °C

 Masse volumique
2,08 g·cm⁻³

 Vitesse du son
16.200 m·s⁻¹
Cl**Chlore**Chlorine — gazeuse
 Numéro atomique
17

 Point de fusion
-101,5 °C

 Masse atomique
35,453

 Point d'ébullition
-34,04 °C

 Masse volumique
1,5625 g·cm⁻³

 Vitesse du son
206 m·s⁻¹
Cu**Cuivre**Copper — solide
 Numéro atomique
29

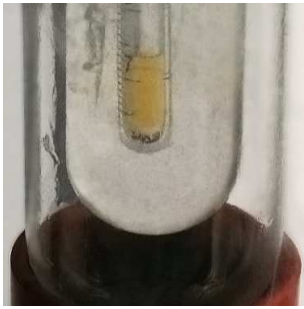
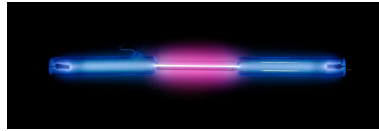
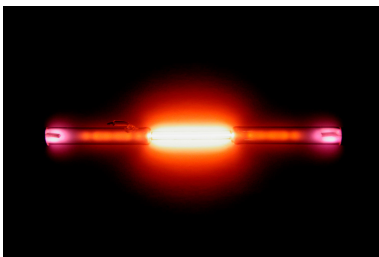
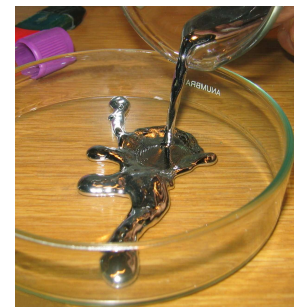
 Point de fusion
1084,62 °C

 Masse atomique
63,546

 Point d'ébullition
2562 °C

 Masse volumique
8,02 g·cm⁻³

 Vitesse du son
3810 m·s⁻¹

F**Fluor**Fluorine — gazeuseNuméro atomique
9Point de fusion
-219,62 °CMasse atomique
18,9984032Point d'ébullition
-188,12 °CMasse volumique
1,505 g·cm⁻³Vitesse du son
— m·s⁻¹**H****Hydrogène**Hydrogen — gazeuseNuméro atomique
1Point de fusion
-259,14 °CMasse atomique
1,00794Point d'ébullition
-252,87 °CMasse volumique
0,07099 g·cm⁻³Vitesse du son
1310 m·s⁻¹**Pb****Plomb**Lead — solideNuméro atomique
82Point de fusion
327,46 °CMasse atomique
207,2Point d'ébullition
1749 °CMasse volumique
10,66 g·cm⁻³Vitesse du son
1190 m·s⁻¹**Au****Or**Gold — solideNuméro atomique
79Point de fusion
1064,18 °CMasse atomique
196,966569Point d'ébullition
2856 °CMasse volumique
17,31 g·cm⁻³Vitesse du son
2030 m·s⁻¹**I****Iode**Iodine — solideNuméro atomique
53Point de fusion
113,7 °CMasse atomique
126,90447Point d'ébullition
184,3 °CMasse volumique
4,933 g·cm⁻³Vitesse du son
— m·s⁻¹**Mg****Magnésium**Magnesium — solideNuméro atomique
12Point de fusion
650 °CMasse atomique
24,3050Point d'ébullition
1091 °CMasse volumique
1,584 g·cm⁻³Vitesse du son
4940 m·s⁻¹**He****Hélium**Helium — gazeuseNuméro atomique
2Point de fusion
-272,20 °CMasse atomique
4,002602Point d'ébullition
-268,93 °CMasse volumique
0,145 g·cm⁻³Vitesse du son
972 m·s⁻¹**Fe****Fer**Iron — solideNuméro atomique
26Point de fusion
1538 °CMasse atomique
55,845Point d'ébullition
2862 °CMasse volumique
6,98 g·cm⁻³Vitesse du son
5120 m·s⁻¹**Hg****Mercure**Mercury — liquideNuméro atomique
80Point de fusion
-38,83 °CMasse atomique
200,59Point d'ébullition
356,73 °CMasse volumique
13,534 g·cm⁻³Vitesse du son
1451,4 m·s⁻¹

Mo **Molybdène**
Molybdenum — solide



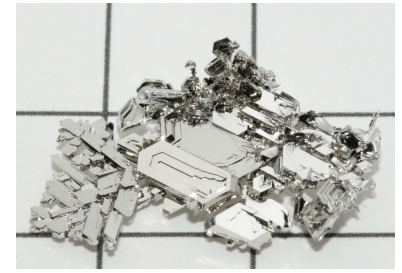
	Numéro atomique 42		Point de fusion 2623 °C
	Masse atomique 95,96		Point d'ébullition 4639 °C
	Masse volumique 9,33 g·cm⁻³		Vitesse du son 5400 m·s⁻¹

N **Azote**
Nitrogen — gazeuse



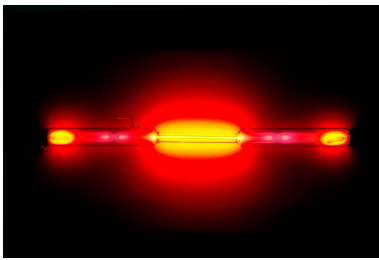
	Numéro atomique 7		Point de fusion -210,00 °C
	Masse atomique 14,0067		Point d'ébullition -195,79 °C
	Masse volumique 0,808 g·cm⁻³		Vitesse du son 353 m·s⁻¹

Pt **Platine**
Platinum — solide



	Numéro atomique 78		Point de fusion 1768,3 °C
	Masse atomique 195,084		Point d'ébullition 3825 °C
	Masse volumique 19,77 g·cm⁻³		Vitesse du son 2800 m·s⁻¹

Ne **Néon**
Neon — gazeuse



	Numéro atomique 10		Point de fusion -248,59 °C
	Masse atomique 20,1797		Point d'ébullition -246,08 °C
	Masse volumique 1,207 g·cm⁻³		Vitesse du son 435 m·s⁻¹

O **Oxygène**
Oxygen — gazeuse



	Numéro atomique 8		Point de fusion -218,79 °C
	Masse atomique 15,9994		Point d'ébullition -182,95 °C
	Masse volumique 1,141 g·cm⁻³		Vitesse du son 330 m·s⁻¹

K **Potassium**
Potassium — solide



	Numéro atomique 19		Point de fusion 63,38 °C
	Masse atomique 39,0983		Point d'ébullition 759 °C
	Masse volumique 0,828 g·cm⁻³		Vitesse du son 2000 m·s⁻¹

Ni **Nickel**
Nickel — solide



	Numéro atomique 28		Point de fusion 1455 °C
	Masse atomique 58,6934(4)		Point d'ébullition 2913 °C
	Masse volumique 7,81 g·cm⁻³		Vitesse du son 4900 m·s⁻¹

P **Phosphore**
Phosphorus — solide



	Numéro atomique 15		Point de fusion 44,2 °C
	Masse atomique 30,973762		Point d'ébullition 280,5 °C
	Masse volumique 1,823 g·cm⁻³		Vitesse du son — m·s⁻¹

Se **Sélénium**
Selenium — solide



	Numéro atomique 34		Point de fusion 221 °C
	Masse atomique 78,96		Point d'ébullition 685 °C
	Masse volumique 3,99 g·cm⁻³		Vitesse du son 3350 m·s⁻¹

Si Silicium

Silicon — solide



 Numéro atomique 14	 Point de fusion 1414 °C
 Masse atomique 28,0855	 Point d'ébullition 3265 °C
 Masse volumique 2,57 g·cm⁻³	 Vitesse du son 8433 m·s⁻¹

S Soufre

Sulfur — solide



 Numéro atomique 16	 Point de fusion 115,21 °C
 Masse atomique 32,065	 Point d'ébullition 444,6 °C
 Masse volumique 1,819 g·cm⁻³	 Vitesse du son — m·s⁻¹

U Uranium

Uranium — solide



 Numéro atomique 92	 Point de fusion 1132,2 °C
 Masse atomique 238,02891	 Point d'ébullition 4131 °C
 Masse volumique 17,3 g·cm⁻³	 Vitesse du son 3155 m·s⁻¹

Ag Argent

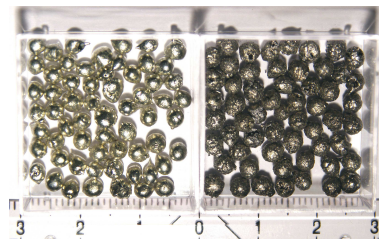
Silver — solide



 Numéro atomique 47	 Point de fusion 961,78 °C
 Masse atomique 107,8682	 Point d'ébullition 2162 °C
 Masse volumique 9,320 g·cm⁻³	 Vitesse du son 2680 m·s⁻¹

Sn Etain

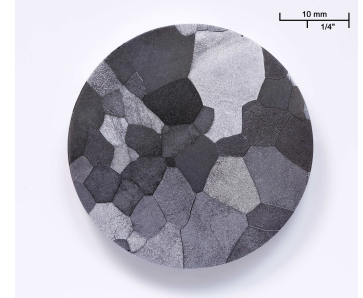
Tin — solide



 Numéro atomique 50	 Point de fusion 231,93 °C
 Masse atomique 118,710	 Point d'ébullition 2602 °C
 Masse volumique 6,99 g·cm⁻³	 Vitesse du son 2730 m·s⁻¹

V Vanadium

Vanadium — solide



 Numéro atomique 23	 Point de fusion 1910 °C
 Masse atomique 50,9415	 Point d'ébullition 3407 °C
 Masse volumique 5,5 g·cm⁻³	 Vitesse du son 4560 m·s⁻¹

Na Sodium

Sodium — solide






 Numéro atomique 11	 Point de fusion 97,72 °C
 Masse atomique 22,98976928	 Point d'ébullition 883 °C
 Masse volumique 0,927 g·cm⁻³	 Vitesse du son 3200 m·s⁻¹

Ti Titane

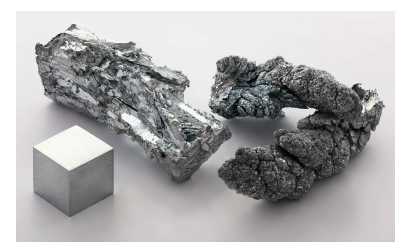
Titanium — solide









 Numéro atomique 22	 Point de fusion 1668 °C
 Masse atomique 47,867	 Point d'ébullition 3287 °C
 Masse volumique 4,11 g·cm⁻³	 Vitesse du son 5.090 m·s⁻¹

Zn Zinc

Zinc — solide



 Numéro atomique 30	 Point de fusion 419,53 °C
 Masse atomique 65,38	 Point d'ébullition 907 °C
 Masse volumique 6,57 g·cm⁻³	 Vitesse du son 3850 m·s⁻¹

Instructions

Les cartes sont réparties entre les joueurs. Le joueur qui commence lit l'un des nombres sur la carte en haut de son paquet (par exemple: "Nombre atomique: 6"). Chaque joueur donne alors la valeur du même nombre pour la carte qui se trouve au sommet de son propre paquet. Le joueur qui a donné le plus grand nombre remporte les cartes des autres joueurs, et les met en bas de son paquet. Dans le cas de la masse atomique et de la densité, le gagnant est au contraire le joueur avec le plus faible nombre. Le gagnant du tour choisit au tour suivant le nombre à donner. Le dernier joueur à avoir des cartes remporte la partie. Pour plus de détails, voir l'article sur Wikipédia (en anglais) [Top Trumps](#).

License



The chemical element game cards by [Diomidis Spinellis](#) are licensed under a [Creative Commons Attribution 3.0 Unported License](#).

Based on work from en.wikipedia.org.

Article links and image attributions

[Atomic number](#): [Yzmo](#); [Atomic mass icon](#): [Sepehr Ehsani](#); [Density icon](#): Mauro Cateb. [Melting point icon](#): Sharyn Morrow; [Boiling point icon](#): Andrew Malone; [Helium](#): [Alchemist-hp \(talk\)](#) (www.pse-mendejew.de); [Titanium](#): [Alchemist-hp](#) (pse-mendejew.de); [Iodine](#): [de:user:Tomihahndorf](#); [Oxygen](#): Dr. Warwick Hillier; [Tin](#): [Alchemist-hp](#) Original uploader was [Alchemist-hp](#) at de.wikipedia; [Molybdenum](#): Heinrich

Pniok; [Aluminium](#): unknown; [Magnesium](#): [Warut Roonguthai](#); [Iron](#): Heinrich Pniok; [Chromium](#): Heinrich Pniok; [Sulfur](#): [Ben Mills](#); [Silver](#): [Alchemist-hp \(talk\)](#) (www.pse-mendejew.de); [Nitrogen](#): [Cory Doctorow](#) aka gruntzoki on Flickr; [Zinc](#): Heinrich Pniok; [Arsenic](#):; [Potassium](#): unknown; [Lead](#): Heinrich Pniok; [Fluorine](#):; [Gold](#): [Alchemist-hp \(talk\)](#) (www.pse-mendejew.de); [Selenium](#): W. Oelen; [Platinum](#): [Periodictableru](#); [Vanadium](#): Heinrich Pniok; [Mercury](#): Own work; [Nickel](#): [Materialschemist \(talk\)](#).; [Cobalt](#): Heinrich Pniok; [Boron](#): [Xvazquez](#); [Carbon](#):; [Chlorine](#): W. Oelen; [Phosphorus](#):; [Copper](#):; [Neon](#): [Alchemist-hp \(talk\)](#) (www.pse-mendejew.de); [Sodium](#): Original uploader was [Dnn87](#) at en.wikipedia; [Hydrogen](#): Heinrich Pniok; [Uranium](#): Original uploader was [Zxctypo](#) at en.wikipedia; [Silicon](#): Original uploader was [Enricoros](#) at en.wikipedia;