

ILOT N°1 - Suivre la fiche protocole de votre ilot.

A l'aide du matériel mis à disposition, répondre aux questions suivantes :

Propriété 1 :

1 – Indiquer dans le tableau ci-dessous, la couleur de chaque échantillon.

Echantillons :	1 	2 	3 	4 	5 
Matériau	Plastique	Bois	Aluminium	Laiton (alliage de cuivre)	Acier
Couleur					
Masse en gramme					

2 – A l'aide de la balance, peser chaque échantillon et indiquer leur masse en gramme dans le tableau. Sachant que les 5 échantillons ont exactement le même volume :

Quel est le matériau le plus léger ? Quel est le matériau le plus lourd ?

Propriété 2 :

3 - Demander au professeur le lot d'échantillons qui est resté une semaine dans l'eau. Comparer avec vos échantillons et noter dans le tableau ci-dessous s'il y a des traces d'oxydation (de la rouille).

Echantillons :	1 	2 	3 	4 	5 
Matériau	Plastique	Bois	Aluminium	Laiton (alliage de cuivre)	Acier
Trace d'oxydation (mettre Oui ou Non)					

4 – Vous avez observé 2 propriétés des matériaux, les noter ci-dessous :

.....

5 – Préparer une présentation à faire au groupe.

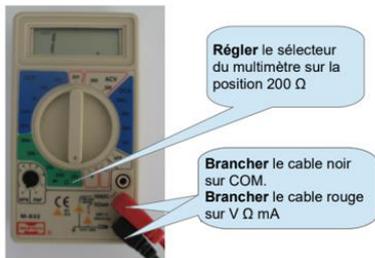
Prénom et NOM 6°..... Groupe..... Date

ILOT N°2 Suivre la fiche protocole de votre ilot.

1 – Indiquer dans le tableau ci-dessous, la couleur de chaque échantillon.

2 – A l’aide du multimètre et en suivant la procédure ci-dessous, déterminer si les échantillons sont conducteurs électriques et noter les résultats dans le tableau ci-dessous.

Réglage du multimètre



Test de conductibilité électrique



Positionner l'échantillon à plat et **mettre** en contact chaque extrémité de celui-ci avec les pointes du multimètre.

Interprétation des résultats



Le multimètre affiche 1 : Le matériau est isolant.



Le multimètre affiche une valeur : le matériau est conducteur.

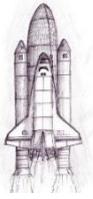
TABLEAU A COMPLETER :

Echantillons :	1 	2 	3 	4 	5 
Matériau	Plastique	Bois	Aluminium	Laiton (alliage de cuivre)	Acier
Couleur					
Conducteur électrique (noter OUI ou NON)					

3 – Noter ci-dessous la propriété observée :

.....

4 – Préparer une présentation à faire au groupe.



TECHNOLOGIE

Activité 2

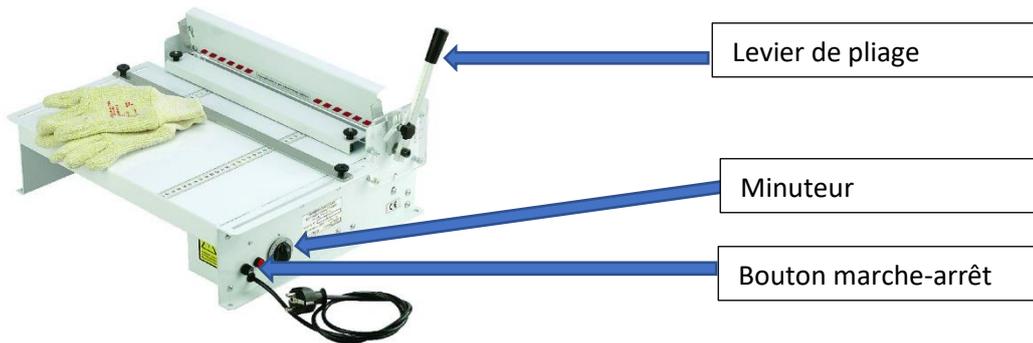
PARTIE B - Séquence 2

Les matériaux

Cycle 3
6^{ème}
Bayard

Caractéristiques et propriétés des matériaux

ILOT N°4 Suivre la fiche protocole de votre ilot.



- 1- Mettre la thermo-plieuse à chauffer à l'aide du schéma ci-dessous.
- 2 - Repérer vos 5 échantillons et compléter, dans le tableau ci-dessous, pour chacun d'eux, la couleur.



A partir de l'étape 3, le travail avec les gants de protection est obligatoire.

- 3 - Prendre un échantillon, le positionner dans la thermo-plieuse (suivre les indications données par le professeur).
- 4 - Régler le minuteur sur 60''
- 5 - Au signal sonore de la machine, essayer de plier l'échantillon à l'aide du levier de pliage.
- 6 - Noter le résultat obtenu dans le tableau ci-dessous.
- 7 - Refaire l'expérience avec les 4 autres échantillons.
- 8 - Eteindre la thermo-plieuse et ranger votre plan de travail.

TABLEAU A COMPLETER :

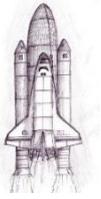
Echantillons :	⑥	⑦	⑧	⑤	⑨
Matériau	PVC	Plexiglas	Akilux	Acier	Bois
Couleur					
Aptitude à la déformation (noter OUI ou NON)					

9 - Noter ci-dessous la propriété observée :

.....

10 - Préparer une présentation à faire au groupe.

Prénom et NOM 6° Groupe Date



TECHNOLOGIE

Activité 2

PARTIE B - Séquence 2

Les matériaux

Cycle 3
6^{ème}
Bayard

Caractéristiques et propriétés des matériaux

ILOT N°3 Suivre la fiche protocole de votre ilot.



1 – Repérer vos 3 échantillons et compléter, dans le tableau ci-dessous, pour chacun d’eux :

La couleur

La consistance (mou, dur, rigide, souple...)

2– Suivre le protocole de la fiche de poste avec les 3 matériaux, noter vos résultats dans la ligne aptitude au soudage.



Attention à la panne du fer à souder (son extrémité). Elle est très chaude.

En cas de brûlure, aller tout de suite, mettre votre doigt sous l’eau froide pendant au moins 5 minutes.

TABLEAU A COMPLETER :

Echantillons :	①	②	③
Matériau	Cuivre	Etain	Fer
Couleur			
Consistance			
Aptitude au soudage (noter OUI ou NON)			

3 – Noter ci-dessous la propriété observée :

.....

4 – Préparer une présentation à faire au groupe.

Prénom et NOM 6° Groupe Date