Début présentation	Mme Letourmy A 109	Jeudi 19 juin
16h35	CHAILLOU Roxane	16h15 / 16h55
16h55	ATLANTE Athéna	16h35 / 17h15
17h15	ABDELOUAHAB Yannis	16h55 / 17h35
17h35	GOUIFFES-CALLIZOT Emma	17h15 / 17h55
17h55	DUPLOUY Paul-Emmanuel	17h35 / 18h15
18h15	JOUAN Maxime	17h55 / 18h35
Début présentation	Mr Ravet P 14	Jeudi 19 juin
16h35	AHMITTACH-PERTUSIER	461 45 / 461 55
	Yanis	16h15 / 16h55
16h55	BOUVIER Anaïs	16h35 / 17h15
17h15	BONNET Isaac	16h55 / 17h35
17h35	FOISSAC Lily	17h15 / 17h55
17h55	BRIANT-GIRAUDO Alexis	17h35 / 18h15
Début présentation	Mr Ravet P 9	Vendredi 20 juin
16h35	BONNET Mattis	16h15 / 16h55
16h55	BRAIK Jessim	16h35/17h15
17h15	DE OLIVEIRA SALDANHA	461 55 / 471 05
	Lourenço	16h55 / 17h35
17h35	GOMEZ Julien	17h15 / 17h55
17h55	LEHUEDE Lylian	17h35 / 18h15
18h15	LEROY Lubin	17h55 /18h35

Début présentation	Mme Berger P120	Jeudi 19 juin
16h35	DAVID Ambre	16h15 / 16h55
16h55	NICKLAUS-LIEUTIER Adrien	16h35 / 17h15
17h15	BOURSE Clément	16h55 / 17h35
17h35	MISCHLER Garance	17h15 / 17h55
17h55	SEIBERRAS Joshua	17h35 / 18h15
18h15	SEGURA Marceau ?	17h55 / 18h35
	Mme Berger P120	Vendredi 20 juin
16h35	MORA Garance	16h15 / 16h55
16h55	GROS Vassily	16h35 / 17h15
17h15	TRIBOLI Hugo	16h55 / 17h35
17h35	MALGOIRE Liouba	17h15 / 17h55
17h55	JACQUIN Tim	17h35 / 18h15
18h15	SAINTRAPT Dimitri	17h55 / 18h35

Début présentation	Mme Tachet Labo	Vendredi 20 juin
16625	AUTIERO Gaël	
16h35		16h15 / 16h55
16h55	BELARBI Erwan	16h35 / 17h15
471.45	BOUTAKBACH	
17h15	Romayssae	16h55 / 17h35
17h35	PUJOL-REY Romain	17h15/17h55
17h55	TARGET Justin	17h35/18h15

Déroulement de l'oral :

Vous avez 20 min de préparation et ensuite, vous présentez pendant 20 min oralement au tableau.

Il n'est pas nécessaire d'avoir complètement résolu son exercice pour le présenter, vous pouvez continuer au tableau.

Au programme des oraux blancs :

En physique: Tout le magnétisme et l'induction de sup (cf dernier programme de colles)

En chimie : les cristaux métalliques (tout sur la structure cfc et ses sites interstitiels), les cristaux ioniques types CsCl, NaCl et ZnS type blende.