

Code barre

I.N.S.A. de Rennes

Année universitaire 2020-2021

DEVOIR SURVEILLE de TP CHIMIE

1^{ère} année de 1^{er} cycle

Date du D.S. : mardi 16 mars 2021

Durée : 0h30

Aucun document supplémentaire n'est autorisé. Les étudiants étrangers peuvent consulter un dictionnaire de traduction (électronique ou papier).

LES REPONSES SE FONT DIRECTEMENT SUR LE SUJET

Etablissez le cycle de Born-Haber puis calculez l'énergie réticulaire de NaCl :

$$\Delta H_{\text{formation}}(\text{NaCl}) = -378 \text{ kJ.mol}^{-1} ; \Delta H_{\text{sublimation}}(\text{Na}) = 108 \text{ kJ.mol}^{-1} ; \Delta H_{\text{dissociation}}(\text{Cl}_2) = 240 \text{ kJ.mol}^{-1} ; \\ AE_{(\text{Cl})} = -348 \text{ kJ.mol}^{-1} ; AE_{(\text{Na})} = -53 \text{ kJ.mol}^{-1} ; EI_{(\text{Cl})} = 1251 \text{ kJ.mol}^{-1} ; EI_{(\text{Na})} = 495 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

Dessinez la projection cotée selon z de la bromargyrite (fiche dans le DS).

$a = 5.7721 \text{ \AA}$; groupe Fm-3m (n°225) ; Ag (0.5 ; 0.5 ; 0.5) Br (0 ; 0 ; 0)

