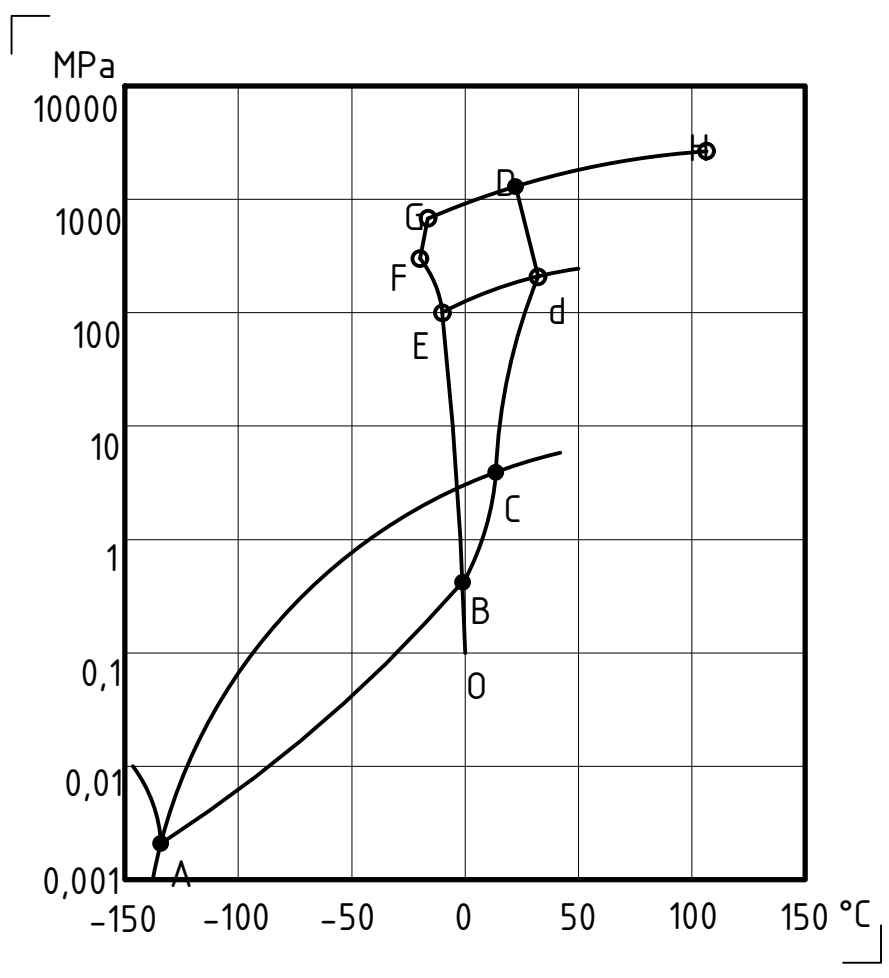


PŘÍLOHA 3. DIAGRAM HETEROGENNÍ ROVNOVÁHY CH₄, C₂H₆.

PŘÍLOHA 5 HETEROGENNÍ DIAGRAM TABULKA

<u>Křivky:</u>	<u>Popis</u>
OFGH	Závislost teploty krystalizace vody na tlaku;
AC	Závislost tlaku zkapalnění plynu na teplotě;
ABCdD	Rovnovážná křivka tvorby hydrátu;
AB	Určuje podmínky existence hydrátu v oblasti záporných teplot;
BC	Charakterizuje podmínky tvorby hydrátu pomocí vody a plynu v plynné fázi;
CdD	Určuje podmínky tvorby hydrátu pomocí vody a zkapalněného plynu;
Ed	Určuje hodnoty tlaku a teploty, při kterých $dt/dp=0$, čili při tvorbě hydrátu za tlaku, který byl určen bodem d , molární objemy plynu jak ve volnem tak i v hydrátovém stavu budou mít stejnou hodnotu. Při $p < p_d \rightarrow dt/dp > 0$, a patřičně při $p > p_d \rightarrow dt/dp < 0$.
<u>Koexistenční body:</u>	<u>Popis</u>
Bod A	Určen křížením křivky zkapalnění plynu (AC) a části křivky rovnovážného stavu (AB). V bodě A v rovnováze budou současně existovat plyn v plynné a v kapalné fáze, hydrát a led;
Bod B	Určen křížením části křivky krystalizace vody (OF) a křivky rovnovážného stavu (ABC). V bodě B v rovnováze budou současně existovat plyn v plynné fáze, voda, hydrát a led;
Bod C	Určen křížením křivky zkapalnění plynu (AC) a části křivky rovnovážného stavu (BC). V bodě C v rovnováze budou současně existovat plyn v plynné a v kapalné fáze, hydrát a voda;
Bod D	Určen křížením křivky krystalizace vody za vyšších tlaků (GH) a křivky rovnovážného stavu (CdD). V bodě D v rovnováze budou současně existovat plyn v kapalné fáze, hydrát, led a voda;
Bod d	Je indikátorem kritické teploty hydrátu.

				Datum	Jméno	<i>Diagram heterogenní rovnováhy C₂H₆</i>		
				Nakreslen	05.05.2019			<i>Chistyakov</i>
				Konfr.				
				Norma				
							1	
							A4	
Stav	Změn	Datum	Jméno					



				Datum	Jméno	<i>Diagram heterogenní rovnováhy CH₄</i>		
				Nakreslen	05.05.2019			Chiostryakov
				Konfr.				
				Norma				
							1	
							A4	
Stav	Změn	Datum	Jméno					

